PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2000-319187

(43) Date of publication of application: 21.11.2000

(51)Int.CI.

A61K 33/00 A61K 9/06

(21)Application number: 11-125903

(71)Applicant: MEDION RESEARCH

LABORATORIES INC

(22)Date of filing:

06.05.1999

(72)Inventor: TANAKA MASAYA

HIOKI MASATO

(54) CARBON DIOXIDE TRANSCUTANEOUS AND TRANSMUCOSAL ABSORPTION COMPOSITION

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain the subject composition that permits skin and mucosa to continuously absorb carbon dioxide transcutaneously or transmucosally and is useful for beauty and therapy of skin and mucosa by allowing the objective composition to include water, a thickener and foamed carbon dioxide.

SOLUTION: This composition comprises (A) water, (B) a thickener and (C) foamed carbon dioxide. In a preferred embodiment, the contents of the component A and the component B are 60-99.9 wt.% and 0.1-40 wt.% based on the total amounts of the components A and B, respectively. The content of the component C is preferably ≥ 0.1 vol.%, more preferably ≥ 1 vol.% and particularly ≥ 2 vol.%. In addition to the above-stated components, (D) a moisturizing agent, (E) a lipophilic substance, and (F) a surfactant may be used preferably in amounts of 0.1-25 wt.%, 0.01-10 wt.% and 0.01-10 wt.%, respectively.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開2000-319187

(P2000-319187A)

(43)公開日 平成12年11月21日(2000.11.21)

(51) Int.Cl.7

識別記号

FΙ

テーマコート*(参考)

A61K 33/00 9/06 A 6 1 K 33/00

4C076

9/06

4C086

審査請求 未請求 請求項の数29 OL (全 53 頁)

(21)出願番号

(22)出願日

特顯平11-125903

平成11年5月6日(1999.5.6)

(71)出願人 397067749

株式会社メディオン・リサーチ・ラボラト

リーズ

兵庫県神戸市須磨区南町3丁目4番20-

602号

(72)発明者 田中 雅也

兵庫県神戸市須磨区南町3丁目4番20-

602号

(72)発明者 日置 正人

大阪府大阪市淀川区三国本町3丁目16番17

号

(74)代理人 100065215

弁理士 三枝 英二 (外8名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物

(57)【要約】

【課題】皮膚・粘膜に対する美容・治療用組成物を提供 する。

【解決手段】水、増粘剤及び気泡状二酸化炭素を含有 し、二酸化炭素を持続的に経皮・経粘膜吸収させること ができる組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】水、増粘剤及び気泡状二酸化炭素を含有 し、二酸化炭素を持続的に経皮・経粘膜吸収させること ができる組成物。

【請求項2】水及び増粘剤の合計量に対し、水60~9 9.9重量%、増粘剤0.1~40重量%を含有する請求項1に記載の組成物。

【請求項3】保湿剤をさらに含有する請求項1又は2に 記載の組成物。

【請求項4】保湿剤の含量が0.1~25重量%である 10 請求項3に記載の組成物。

【請求項5】親油性物質をさらに含有する請求項1~4 のいずれかに記載の組成物。

【請求項6】親油性物質の含量が0.01~10重量%である請求項5に記載の組成物。

【請求項7】界面活性剤をさらに含有する請求項1~6 のいずれかに記載の組成物。

【請求項8】界面活性剤の含量が0.01~10重量% である請求項7に記載の組成物。

【請求項9】気泡状二酸化炭素を0.1容量%以上、好 20 ましくは1容量%以上、より好ましくは2容量%以上、さらに好ましくは3容量%以上、特に好ましくは4容量%以上、最も好ましくは5容量%以上含む請求項1~8 のいずれかに記載の組成物。

【請求項10】組成物中に保持されている気泡状二酸化炭素の40容量%以上、好ましくは60容量%以上、より好ましくは80容量%以上を気泡状で5分間以上、好ましくは30分間以上、より好ましくは1時間以上、特に2時間以上保持することができる請求項1~9のいずれかに記載の組成物。

【請求項11】表面が滑らかな長さ40cmのガラス板の端に、その1gを直径1cmの円盤状に塗り、その円盤が上に来るように水平面に対して60度の角度で立てたとき、5秒後の円盤の移動距離が30cm以内、好ましくは25cm以内、より好ましくは20cm以内、特に15cm以内である請求項1~10のいずれかに記載の組成物。

【請求項12】水、増粘剤及び炭酸塩を含有する塩基性組成物と、塩基性組成物に含まれる炭酸塩のモル数に対して少なくとも10%以上の酸を含有する二酸化炭素発 40生補助剤(I)からなり、使用時にこれらを混合して得られた組成物中に発生した二酸化炭素を保持し、発泡後の最大容積時の組成物中に保持されている二酸化炭素の40容量%以上、好ましくは60容量%以上、より好ましくは80容量%以上を気泡状で5分間以上、好ましくは30分間以上、より好ましくは1時間以上、特に2時間以上保持することができる二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造キット。

【請求項13】塩基性組成物が、水、増粘剤及び炭酸塩の合計量に対し、水60~99.8重量%、増粘剤0.

1~30重量%、炭酸塩0.1~10重量%を含有する 請求項12記載のキット。

【請求項14】塩基性組成物と二酸化炭素発生補助剤(I)を混合したときの体積増加率が、塩基性組成物と二酸化炭素発生補助剤の合計容量の0.1容量%以上、好ましくは1容量%以上、より好ましくは3容量%以上、特に好ましくは5容量%以上、最も好ましくは7容量%以上である請求項12または13に記載のキット。【請求項15】塩基性組成物に保湿剤0.1~25重量%を含む請求項12~14のいずれかに記載のキット。【請求項16】塩基性組成物に界面活性剤0.01~10重量%を含む請求項12~15のいずれかに記載のキット。

【請求項17】塩基性組成物に親油性物質0.01~1 0重量%を含む請求項12~16のいずれかに記載のキット。

【請求項18】表面が滑らかな長さ40cmのガラス板の端に、その1gを直径1cmの円盤状に塗り、その円盤が上に来るように水平面に対して60度の角度で立てたとき、5秒後の円盤の移動距離が30cm以内、好ましくは25cm以内、より好ましくは20cm以内、特に15cm以内である請求項12~17のいずれかに記載の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造キットから製造される組成物。

【請求項19】水、増粘剤及び酸を含有する酸性組成物と、酸性組成物に含まれる酸のモル数に対して少なくとも10%以上の炭酸塩を含有する二酸化炭素発生補助剤(II)からなり、使用時にこれらを混合して得られた組成物中に発生した二酸化炭素を保持し、発泡後の最大容積時の組成物中に保持されている二酸化炭素の40容量%以上、好ましくは60容量%以上、より好ましくは80容量%以上を気泡状で5分間以上、好ましくは30分間以上、より好ましくは1時間以上、特に2時間以上保持することができる二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造キット。

【請求項20】酸性組成物が、水、増粘剤及び酸の合計量に対し、水60~99.8重量%、増粘剤0.1~30重量%、酸0.1~10重量%を含有する請求項19に記載のキット。

【請求項21】酸性組成物と二酸化炭素発生補助剤(II)を混合したときの体積増加率が、酸性組成物と二酸化炭素発生補助剤(II)の合計容量の0.1容量%以上、好ましくは1容量%以上、より好ましくは3容量%以上、特に好ましくは5容量%以上、最も好ましくは7容量%以上である請求項19または20に記載のキット

【請求項22】酸性組成物に保湿剤0.1~25重量%を含む請求項19~21のいずれかに記載のキット。

【請求項23】酸性組成物に界面活性剤0.01~10 50 重量%を含む請求項19~22のいずれかに記載のキッ

30

30

3

· ト。

【請求項24】酸性組成物に親油性物質0.01~10 重量%を含む請求項19~23のいずれかに記載のキット。

【請求項25】表面が滑らかな長さ40cmのガラス板の端に、その1gを直径1cmの円盤状に塗り、その円盤が上に来るように水平面に対して60度の角度で立てたとき、5秒後の該組成物の円盤の移動距離が30cm以内、好ましくは25cm以内、より好ましくは20cm以内、特に15cm以内である請求項19~24のいずれかに記載の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造キットから製造される組成物。

【請求項26】請求項1~11のいずれかの組成物、或いは、請求項18または25の組成物を含む、皮膚粘膜疾患もしくは皮膚粘膜障害に伴うかゆみ;末梢循環障害に基づく皮膚潰瘍、冷感、しびれ感;歯科疾患;皮膚粘膜損傷;化膿性皮膚疾患;角化異常症;筋骨格系疾患;及び神経系疾患からなる群から選ばれるいずれかの疾患の予防ないし治療剤。

【請求項27】請求項1~11のいずれかの組成物、或いは、請求項18または25の組成物を含む、しみやそばかすを減少ないし目立たなくさせる作用、美白作用、肌の若返り作用、肌の引き締め作用、顔、脚、腕、腹部、脇腹、背中、首、顎などの部分肥満を改善する作用、肌質改善作用及び除毛後の再発毛抑制作用のいずれかの作用を有する化粧料。

【請求項28】化粧料がクリーム、パック、ジェル、ペーストまたはマスクである請求項27に記載の化粧料。

【請求項29】炭酸塩と酸と増粘剤と水を実質的に二酸化炭素を発生しない状態で含み、炭酸塩と酸と増粘剤と水を混合することにより気泡状の二酸化炭素を含有する二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得ることができる下記の(j)~(iv)のいずれかのキット:

- (i)水、増粘剤及び炭酸塩を含有する塩基性組成物と水、増粘剤及び酸を含有する酸性組成物を含むキット。 (ii)炭酸塩及び固体酸(顆粒、細粒、粉末)、並びに水及び増粘剤から成る粘性組成物を含むキット。
- (iii)水及び増粘剤から成る粘性組成物、及び炭酸塩と酸の複合顆粒(細粒、粉末)剤を含むキット。
- (iv)炭酸塩と酸と増粘剤と水を含むキット。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物、該組成物の製造用キット、該組成物を含む皮膚粘膜疾患もしくは皮膚粘膜障害に伴うかゆみ、末梢循環障害に基づく皮膚潰瘍、冷感、しびれ感;歯科疾患、皮膚粘膜損傷、化膿性皮膚疾患、角化異常症、筋骨格系疾患及び神経系疾患からなる群から選ばれるいずれかの疾患の予防ないし治療剤及び化粧料に関する。

[0002]

【従来の技術及びその課題】痒みの治療に対して、局所療法として外用の抗ヒスタミン剤や抗アレルギー剤などが一般に使用される。これらは痒みが発生したときに使用され、一時的にある程度痒みを抑える。湿疹に伴う痒みに対しては外用の非ステロイド抗炎症剤やステロイド剤の使用が一般的であり、これらは炎症を抑えることにより痒みの発生を防ごうとするものである。

【0003】しかしながら、外用の抗ヒスタミン剤や抗 アレルギー剤はアトピー性皮膚炎、水虫や虫さされの痒 みにはほとんど効果がない。外用の非ステロイド抗炎症 剤やステロイド剤は、痒みに対する効果は弱く、即効性 もない。また、ステロイド剤は副作用が強いため、使用 が容易でない。

【0004】炭酸ガスは血行をよくすることが知られており、炭酸ガスを含む湿布剤が提案されている(特開昭62-286922号公報)。しかしながら、特開昭62-286922号公報の湿布剤は、炭酸塩と有機酸を用いて発生させた炭酸ガスを水に溶かして溶存炭酸ガスとして利用するものであり、水に溶解する炭酸ガスの絶対量は極めて少ないため、実質的に効果は期待できない。

【0005】特開昭61-207322号公報は、各々コーティングを施したアスコルビン酸と炭酸塩を含有する発泡性固形組成物を開示するが、該組成物は使用時までにアスコルビン酸と炭酸塩が反応して炭酸ガスを発生しないように安定化したものであり、その用途は、該公報の4頁左上欄及び実施例に記載されるように発泡性の粉末飲料、錠剤等の食品、発泡性浴剤、コンタクトレンズ、トイレ、浴槽などの洗浄剤に用いられるものであり、発生した炭酸ガスを保持する技術的課題は存在しない。

【0006】特開平3-227910号公報は、爪のクチクラに対し軟化作用を有する気泡性水溶液の製造方法を開示し、気泡性は製品を気持ちよく快適にさせるものであると記載されており、発生する二酸化炭素の作用については何ら記載されていない。また、二酸化炭素の発生のための酸成分として、その塩が尿素の軟化作用を補完するピロリドンカルボン酸を用いており、他の酸は一切開示されていない。また、その実施例1~5で得られる溶液はいずれも発生する炭酸ガスを保持するのに十分な粘性はなく、発生した炭酸ガスは速やかに空気中に拡散するものである。

【0007】特開平4-312521号公報は、性交時の潤滑性及び膣の乾燥防止のためのムース状潤滑剤を開示する。該潤滑剤には高分子凝集剤であるポリアクリルアミド、グリセリン、ビタミンE及び炭酸ガスが含まれているが、該ムース状潤滑剤は容器から取り出したときの容積を大きくするために炭酸ガスを使用するものであり、容器から出されたムース状潤滑剤は速やかに炭酸ガ

スを失い、性器に塗布する時点では炭酸ガスはほぼ完全 に消失している。また、潤滑剤用途のためには非常に薄 く塗布する必要があり、炭酸ガスを保持することができ ないものである。

【0008】特表平5-501421号公報は、酸、炭酸塩、増粘剤または沈殿防止剤とともに、水不溶性またはマイクロカプセル化された薬剤を含む固形医薬組成物であり、該組成物に水を加えると薬剤が懸濁するものである。該公報の4頁左下欄~右下欄に記載されるように、酸性物質及び塩基の処方への添加は増粘剤の水和は促進するが、発泡が生じないような量で行われ、二酸化炭素の発泡により増粘剤で被覆した顆粒は浮かんだ状態のままとなる傾向があり、この物質の溶解を遅らせ、所望の効果に対し反対の効果を生じさせることに留意する必要がある。すなわち、特表平5-501421号公報は、酸と炭酸塩を有する固形医薬組成物を開示するが、該組成物を水に溶かせたときに、二酸化炭素による発泡は実質的に起こらないものである。

【0009】本発明の目的は、水虫、虫さされ、アトピー性皮膚炎、貨幣状湿疹、乾皮症、脂漏性湿疹、蕁麻疹、痒疹、主婦湿疹、尋常性ざ瘡、膿痂疹、毛包炎、癰、せつ、蜂窩織炎、膿皮症、乾癬、魚鱗癬、掌蹠角化症、苔癬、粃糠疹、創傷、熱傷、き裂、びらん、凍瘡などの皮膚粘膜疾患もしくは皮膚粘膜障害に伴う痒みに有効な組成物を提供することにある。

【0010】また本発明は、褥創、創傷、熱傷、口角 炎、口内炎、皮膚潰瘍、き裂、びらん、凍瘡、壊疽など の皮膚粘膜損傷;移植皮膚片、皮弁などの生着不全;歯 肉炎、歯槽膿漏、義歯性潰瘍、黒色化歯肉、口内炎など の歯科疾患;閉塞性血栓血管炎、閉塞性動脈硬化症、糖 30 尿病性末梢循環障害、下肢静脈瘤などの末梢循環障害に 基づく皮膚潰瘍や冷感、しびれ感;慢性関節リウマチ、 頸肩腕症候群、筋肉痛、関節痛、腰痛症などの筋骨格系 疾患;神経痛、多発性神経炎、スモン病などの神経系疾 患;乾癬、鶏眼、たこ、魚鱗癬、掌蹠角化症、苔癬、粃 糠疹などの角化異常症;尋常性ざ瘡、膿痂疹、毛包炎、 癰、せつ、蜂窩織炎、膿皮症、化膿性湿疹などの化膿性 皮膚疾患;除毛後の再発毛抑制(むだ毛処理);そばか す、肌荒れ、肌のくすみ、肌の張りや肌の艶の衰え、髪 の艶の衰えなどの皮膚や毛髪などの美容上の問題及び部 40 分肥満に有効な二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物、 該組成物製造用キットを提供することを目的とする。

[0011]

)

【課題を解決するための手段】項1. 水、増粘剤及び 気泡状二酸化炭素を含有し、二酸化炭素を持続的に経皮 ・経粘膜吸収させることができる組成物。

項2. 水及び増粘剤の合計量に対し、水60~99. 9重量%、増粘剤0.1~40重量%を含有する項1に 記載の組成物。

項3. 保湿剤をさらに含有する項1又は2に記載の組 50 である項12または13に記載のキット。

成物。

項4. 保湿剤の含量が0.1~25重量%である項3 に記載の組成物。

項5. 親油性物質をさらに含有する項1~4のいずれかに記載の組成物。

項6. 親油性物質の含量が0.01~10重量%である項5に記載の組成物。

項7. 界面活性剤をさらに含有する項 $1\sim6$ のいずれかに記載の組成物。

10 項8. 界面活性剤の含量が0.01~10重量%である項7に記載の組成物。

項9. 気泡状二酸化炭素を0.1容量%以上、好ましくは1容量%以上、より好ましくは2容量%以上、さらに好ましくは3容量%以上、特に好ましくは4容量%以上、最も好ましくは5容量%以上含む項1~8のいずれかに記載の組成物。

項10. 組成物中に保持されている気泡状二酸化炭素の40容量%以上、好ましくは60容量%以上、より好ましくは80容量%以上を気泡状で5分間以上、好ましくは30分間以上、より好ましくは1時間以上、特に2時間以上保持することができる項1~9のいずれかに記載の組成物。

項11. 表面が滑らかな長さ40cmのガラス板の端に、その1gを直径1cmの円盤状に塗り、その円盤が上に来るように水平面に対して60度の角度で立てたとき、5秒後の円盤の移動距離が30cm以内、好ましくは25cm以内、より好ましくは20cm以内、特に15cm以内である項1~10のいずれかに記載の組成物。

可12. 水、増粘剤及び炭酸塩を含有する塩基性組成物と、塩基性組成物に含まれる炭酸塩のモル数に対して少なくとも10%以上の酸を含有する二酸化炭素発生補助剤(I)からなり、使用時にこれらを混合して得られた組成物中に発生した二酸化炭素を保持し、発泡後の最大容積時の組成物中に保持されている二酸化炭素の40容量%以上、好ましくは60容量%以上、より好ましくは80容量%以上を気泡状で5分間以上、好ましくは30分間以上、より好ましくは1時間以上、特に2時間以上保持することができる二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造キット。

項13. 塩基性組成物が、水、増粘剤及び炭酸塩の合計量に対し、水60~99.8重量%、増粘剤0.1~30重量%、炭酸塩0.1~10重量%を含有する項12記載のキット。

項14. 塩基性組成物と二酸化炭素発生補助剤(I)を混合したときの体積増加率が、塩基性組成物と二酸化炭素発生補助剤の合計容量の0.1容量%以上、好ましくは1容量%以上、より好ましくは3容量%以上、特に好ましくは5容量%以上、最も好ましくは7容量%以上である項12または13に記載のキット。

「項15. 塩基性組成物に保湿剤0.1~25重量%を 含む項12~14のいずれかに記載のキット。

項16. 塩基性組成物に界面活性剤0.01~10重 量%を含む項12~15のいずれかに記載のキット。

項17. 塩基性組成物に親油性物質0.01~10重 最%を含む項12~16のいずれかに記載のキット。

項18. 表面が滑らかな長さ40cmのガラス板の端に、その1gを直径1cmの円盤状に塗り、その円盤が上に来るように水平面に対して60度の角度で立てたとき、5秒後の円盤の移動距離が30cm以内、好ましくは25cm以内、より好ましくは20cm以内、特に15cm以内である項12~17のいずれかに記載の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造キットから製造される組成物。

項19. 水、増粘剤及び酸を含有する酸性組成物と、酸性組成物に含まれる酸のモル数に対して少なくとも10%以上の炭酸塩を含有する二酸化炭素発生補助剤(I)からなり、使用時にこれらを混合して得られた組成物中に発生した二酸化炭素を保持し、発泡後の最大容積時の組成物中に保持されている二酸化炭素の40容量%以上、好ましくは60容量%以上、より好ましくは80容量%以上を気泡状で5分間以上、好ましくは30分間以上、より好ましくは1時間以上、特に2時間以上保持することができる二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造キット。

項20. 酸性組成物が、水、増粘剤及び酸の合計量に対し、水60~99.8重量%、増粘剤0.1~30重量%、酸0.1~10重量%を含有する項19に記載のキット。

項21. 酸性組成物と二酸化炭素発生補助剤(II)を混合したときの体積増加率が、酸性組成物と二酸化炭素発生補助剤(II)の合計容量の0.1容量%以上、好ましくは1容量%以上、より好ましくは3容量%以上、特に好ましくは5容量%以上、最も好ましくは7容量%以上である項19または20に記載のキット。

項22. 酸性組成物に保湿剤0.1~25重量%を含む項19~21のいずれかに記載のキット。

項23. 酸性組成物に界面活性剤0.01~10重量%を含む項19~22のいずれかに記載のキット。

項24. 酸性組成物に親油性物質0.01~10重量 40%を含む項19~23のいずれかに記載のキット。

項25. 表面が滑らかな長さ40cmのガラス板の端に、その1gを直径1cmの円盤状に塗り、その円盤が上に来るように水平面に対して60度の角度で立てたとき、5秒後の該組成物の円盤の移動距離が30cm以内、好ましくは25cm以内、より好ましくは20cm以内、特に15cm以内である項19~24のいずれかに記載の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造キットから製造される組成物。

項26. 項1~11のいずれかの組成物、或いは、項 50 症、糖尿病性末梢循環障害、下肢静脈瘤などが挙げられ

18または25の組成物を含む、皮膚粘膜疾患もしくは 皮膚粘膜障害に伴うかゆみ;末梢循環障害に基づく皮膚 潰瘍、冷感、しびれ感;歯科疾患;皮膚粘膜損傷;化膿 性皮膚疾患;角化異常症;筋骨格系疾患;及び神経系疾 患からなる群から選ばれるいずれかの疾患の予防ないし 治療剤。

項27.項1~11のいずれかの組成物、或いは、項1 8または25の組成物を含む、しみやそばかすを減少ないし目立たなくさせる作用、美白作用、肌の若返り作用、肌の引き締め作用、顔、脚、腕、腹部、脇腹、背中、首、顎などの部分肥満を改善する作用、肌質改善作用及び除毛後の再発毛抑制作用のいずれかの作用を有する化粧料。

項28. 化粧料がクリーム、パック、ジェル、ペーストまたはマスクである請求項27に記載の化粧料。

項29. 炭酸塩と酸と増粘剤と水を実質的に二酸化炭素を発生しない状態で含み、炭酸塩と酸と増粘剤と水を混合することにより気泡状の二酸化炭素を含有する二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得ることができる下記の(i)~(iv)のいずれかのキット:

(i)水、増粘剤及び炭酸塩を含有する塩基性組成物と水、増粘剤及び酸を含有する酸性組成物を含むキット。 (ii)炭酸塩及び固体酸(顆粒、細粒、粉末)、並びに水及び増粘剤から成る粘性組成物を含むキット。

(iii)水及び増粘剤から成る粘性組成物、及び炭酸塩と酸の複合顆粒(細粒、粉末)剤を含むキット。

(iv)炭酸塩と酸と増粘剤と水を含むキット。

【0012】かゆみを伴う皮膚粘膜疾患もしくは皮膚粘膜障害としては、水虫、虫さされ、アトピー性皮膚炎、貨幣状湿疹、乾皮症、脂漏性湿疹、蕁麻疹、痒疹、主婦湿疹、尋常性ざ瘡、膿痂疹、毛包炎、癰、せつ、蜂窩織炎、膿皮症、乾癬、魚鱗癬、掌蹠角化症、苔癬、粃糠疹、創傷、熱傷、き裂、びらん、凍瘡などが挙げられる。

【0013】皮膚粘膜損傷としては、褥創、創傷、熱傷、口角炎、口内炎、皮膚潰瘍、き裂、びらん、凍瘡、 壊疽などが挙げられる。

【0014】化膿性皮膚疾患としては、尋常性ざ瘡、膿痂疹、毛包炎、癰、せつ、蜂窩織炎、膿皮症、化膿性湿疹などが挙げられる。

【0015】角化異常症としては、乾癬、鶏眼、たこ、 魚鱗癬、掌蹠角化症、苔癬、粃糠疹などが挙げられる。 【0016】筋骨格系疾患としては、慢性関節リウマ チ、頸肩腕症候群、筋肉痛、関節痛、腰痛症などが挙げ られる。

【0017】歯科疾患としては、歯肉炎、歯槽膿漏、義 歯性潰瘍、黒色化歯肉、口内炎などが挙げられる。

【0018】皮膚潰瘍や冷感、しびれ感を生じる末梢循環障害としては、閉塞性血栓血管炎、閉塞性動脈硬化症、糖尿症性末梢循環障害。下時熱脈瘤などが挙げられ

-5-

8

る。

【0019】神経系疾患としては、神経痛、多発性神経 炎、スモン病などが挙げられる。

[0020]

【発明の実施の形態】本発明の組成物は、正常である か、何らかの疾患や損傷による異常があるかを問わず、 血管系を有する皮膚や粘膜組織、皮下組織などに適用さ れる。皮膚としては、手掌や足底、頭皮を含む外皮全て が含まれる。粘膜組織としては、鼻粘膜や口腔粘膜、歯 周組織粘膜、口唇粘膜、外性器粘膜、肛門周囲粘膜など が含まれる。皮下組織としては、筋膜、皮下脂肪、真皮 などが含まれる。

【0021】二酸化炭素は、炭酸飲料や発泡性製剤のよ うに短時間、例えば数秒から数分以内に消失するもので はなく、本発明の組成物に気泡状態で保持され、持続的 に放出される。

【0022】本発明において、「二酸化炭素を持続的に 経皮・経粘膜吸収させることができる組成物」とは、好 ましい具体例では、二酸化炭素を5分以上、好ましくは 20分以上、より好ましくは30分以上、さらに好まし くは1時間以上、特に好ましくは1.5時間以上、最も 好ましくは2時間以上二酸化炭素を経皮・経粘膜吸収さ せることができる組成物を意味する。

【0023】本発明において、「気泡状二酸化炭素」と は、例えば炭酸塩と酸を反応させて二酸化炭素を発生さ せた場合や、二酸化炭素ボンベから二酸化炭素を吹き込 んだ場合に、組成物中に気泡として含まれる二酸化炭素 を意味し、該気泡は二酸化炭素のみからなっていてもよ く、二酸化炭素とともに空気などを含んでいてもよい。

「気泡状二酸化炭素」中の二酸化炭素の割合は30容量 🖽 %以上、好ましくは50容量%以上、さらに好ましくは 70容量%以上、特に好ましくは90容量%以上、最も 好ましくは100容量%である。

【0024】本発明のキットにおいて、二酸化炭素発生 補助剤(I)は、酸のみからなっていてもよく、酸とと もに、水、増粘剤、結合剤、崩壊剤、賦形剤、界面活性 剤、保湿剤、親油性物質、 p H調整剤などを含んでいて もよい。二酸化炭素発生補助剤(I)は、塩基性組成物 中に含まれる炭酸塩のモル数に対して少なくとも10 %、好ましくは10~300%程度、より好ましくは5 III 0~200%程度の酸を含む。

【0025】本発明のキットにおいて、二酸化炭素発生 補助剤(II)は、炭酸塩のみからなっていてもよく、炭 酸塩とともに、水、増粘剤、結合剤、崩壊剤、賦形剤、 界面活性剤、保湿剤、親油性物質、pH調整剤などを含 んでいてもよい。二酸化炭素発生補助剤(II)は、酸性 組成物中に含まれる炭酸塩のモル数に対して少なくとも 10%、好ましくは10~300%程度、より好ましく は50~200%程度の炭酸塩を含む。

・経粘膜吸収が目的であるので、組成物を対象部位に適 用する際には組成物中に気泡状二酸化炭素がより多く含 まれていることが好ましく、組成物で対象部位を完全に **覆うように厚めに塗布することが好ましい。流動性が低** い組成物の場合にはガーゼや不織布などの吸収性素材な どに吸収させて組成物の塗布時の厚みを持たせればよ い。塗布する厚さは対象疾患や目的によって異なるが、 0. 2mm以上、好ましくは0. 5mm以上、より好ま しくは1.0mm以上、さらに好ましくは1.5mm以 上、最も好ましくは2.0mm以上である。ただし、厚 みがありすぎては組成物の適用が困難になるため、塗布 する組成物もしくは組成物を含浸する吸収体の厚みは5 cm以下、より好ましくは4cm以下、さらに好ましく は2cm以下、最も好ましくは1cm以下である。

【0027】本発明の組成物は、広範囲の皮膚もしくは 粘膜組織に適用してもよく、例えば足全体を本発明組成 物中に浸けることにより、水虫の痒みの治療を含むフッ トケア用途に用いてもよいし、ふくらはぎや下腿等を本 発明組成物中に浸しておけば、所望する部位の部分的な 美肌効果などが得られ、部分痩せも可能である。

【0028】さらに、全身熱傷あるいは部分熱傷の場 合、熱傷部分を全体的に本発明組成物に浸けることによ り、熱傷治療を行うことができる。同様に、本発明組成 物を全身に適用することにより、全身の肌のケアを行う ことができる。

【0029】本発明の組成物を皮膚粘膜疾患もしくは皮 層粘膜障害の治療や予防目的、又は皮膚や粘膜に対する 美容目的で使用する場合は、該組成物を直接使用部位に 塗布することもできるし、あるいはガーゼやスポンジ等 の吸収性素材に含浸させるか、またはこれらの素材を袋 状に成形してその中に該組成物を入れて使用部位に貼付 してもよい。該組成物を塗布又は貼付した部位を通気性 の乏しいフィルム、ドレッシング材などで覆う閉鎖療法 を併用すれば更に高い効果が期待できる。また該組成物 を満たした容器に所望部位を浸すことも有効である。そ の場合、二酸化炭素ボンベなどを用いて該組成物に二酸 化炭素を補給すればより効果が持続する。

【0030】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物は、密閉容器等に保存することにより、長期間有効 性を失うことなく使用が可能である。また、用時調製に より使用することも可能である。用時調製では二酸化炭 素の発生に伴う吸熱反応により二酸化炭素経皮・経粘膜 吸収用組成物が冷たくなるため、電子レンジや湯煎など により調製用の材料を体温付近の温度など適当な暖かさ に暖めておくか、又は調製後に該組成物を暖めてもよ

【0031】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物は、損傷組織と粘膜に対してはpH5~8で用いる ことが好ましい。該組成物のpHが5以下では酸の刺激 【0026】本発明の組成物は二酸化炭素の持続的経皮 🖽 により痛みを生じ、pH8以上ではアルカリによる蛋白

量%である。

変性作用により組織が損傷されるおそれがある。損傷の ない皮膚に対して本発明の組成物はpH3~pH9で用 いることが好ましい。該組成物のpHが3未満では酸の 皮膚刺激により痛みやかぶれなどの副作用を起こすおそ れがあり、pHが9超ではアルカリによる蛋白変性作用 により組織が損傷されるおそれがある。

【0032】本発明の組成物の製造は、常圧又は加圧の 二酸化炭素雰囲気下に行うのが、気泡状二酸化炭素中の 二酸化炭素の割合を高めるため好ましい。

【0033】本発明の組成物には、二酸化炭素の気泡を 〇〇 効率よく組成物中に含ませるために界面活性剤を加える ことができる。界面活性剤としては、以下のものが例示

・ノニオン界面活性剤:ジグリセロールジオレイン酸エ ステル、ソルビタン脂肪酸エステル、モノオレイン酸グ リセリン、モノステアリン酸グリセリン、プロピレング リコールモノステアリン酸エステル、ポリオキシエチレ ンアルキルエーテル、ポリオキシエチレンソルビタン脂 肪酸エステル、ポリオキシエチレン・ポリオキシプロピ レンブロックポリマー、ポリオキシエチレン硬化ヒマシ 🖽 油エステルなど。

・カチオン界面活性剤:ステアリルトリメチルアンモニ ウムクロライド、セチルメチルアンモニウムクロライ ド、ステアリルジメチルベンジルアンモニウムクロライ ド、ミリスチルベンジルアンモニウムクロライド、塩化 ベンザルコニウム、アシルグルタメート、DL-2-Pyrroli done-5-Carboxylic Acid Salt of Ethyl N-Cocoyl-L-Ar ginateなど。

アニオン界面活性剤:アシルN-メチルタウリン塩、 リウム、N-アシルアミノ酸塩、高級脂肪酸石鹸、ポリ オキシエチレンアルキルエーテル硫酸塩など。

・両性界面活性剤:アルキルジメチルアミノ酢酸ベタイ ン、アルキルアミドジメチルアミノ酢酸ベタイン、2-アルキルーNーカルボキシーNーヒドロキシイミダゾリ ニウムベタインなど。

・非イオン界面活性剤:ポリオキシエチレンラウリルエ ーテル、プロピレングリコール脂肪酸エステル、ソルビ タン脂肪酸エステル、グリセリン脂肪酸エステル、ポリ オキシエチレンステアリルエーテル、ポリオキシエチレ 🔘 ンオレイルエーテル、ポリオキシエチレンノニルフェニ ルエーテル、ポリオキシエチレンポリオキシプロピレン アルキルエーテル、エチレンオキシド・プロピレンオキ シドブロック共重合体など。

・天然界面活性剤:レシチン、ラノリン、コレステロー ル、サポニンなど。

【0034】界面活性剤の量は、水、増粘剤及び界面活 性剤の合計量あるいは組成物全量に対し、0.01~1 0重量%、好ましくは0.05~7重量%、より好まし

【0035】界面活性剤は、最初から二酸化炭素を気泡 状で含む組成物のみならず、用時調製型の二酸化炭素経 皮・経粘膜吸収用組成物の製造キットの場合でも、塩基 性組成物もしくは酸性組成物に界面活性剤を含んでいれ ばの発泡性がよくなるために、気泡状二酸化炭素の含有 量が増えるために好ましい。

 Π

【0036】本発明の組成物の増粘剤としては、天然高 分子、半合成高分子、合成高分子、無機物からなる群の 中から選ばれる1種または2種以上を使用できる。 増粘 剤の使用量は、本発明の組成物に0.1~40重量%、 好ましくは1~15重量%、より好ましくは3~10重 量%含まれる。

【0037】本発明で増粘剤に用いる天然高分子の中の 植物系高分子としてはアラビアゴム、カラギーナン、ガ ラクタン、寒天、クインスシード、グアガム、トラガン トガム、ペクチン、マンナン、ローカストビーンガム、 小麦澱粉、米澱粉、トウモロコシ澱粉、馬鈴薯澱粉など があげられる。

【0038】本発明で増粘剤に用いる天然高分子の中の 微生物系高分子としてはカードラン、キサンタンガム、 サクシノグルカン、デキストラン、ヒアルロン酸、プル ランなどがあげられる。

【0039】本発明で増粘剤に用いる天然高分子の中の 蛋白系高分子としてはアルブミン、カゼイン、コラーゲ ン、ゼラチン、フィブロインなどがあげられる。

【0040】本発明で増粘剤に用いる半合成高分子の中 のセルロース系高分子としてはエチルセルロース、カル ボキシメチルセルロース及びその塩類、カルボキシメチ アルキルエーテルリン酸エステル塩、アルキル硫酸ナト 🗅 ルエチルセルロース及びその塩類、カルボキシメチルス ターチ及びその塩類、クロスカルメロース及びその塩 類、結晶セルロース、酢酸セルロース、酢酸フタル酸セ ルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ヒドロキシプ ロピルセルロース、ヒドロキシプロピルメチルセルロー ス、ヒドロキシプロピルメチルセルロースフタレート、 粉末セルロース、メチルセルロース、メチルヒドロキシ プロピルセルロースなどがあげられる。

> 【0041】本発明で増粘剤に用いる半合成高分子の中 の澱粉系高分子としてはアルファー化澱粉、部分アルフ アー化澱粉、カルボキシメチル澱粉、デキストリン、メ チル澱粉などがあげられる。

> 【0042】本発明で増粘剤に用いる半合成高分子の中 のアルギン酸系高分子としてはアルギン酸ナトリウム、 アルギン酸プロピレングリコールエステルなどがあげら

> 【0043】本発明で増粘剤に用いる半合成高分子の中 のその他の多糖類系高分子としてはコンドロイチン硫酸 ナトリウム、ヒアルロン酸ナトリウムなどがあげられ

くは0.01~5重量%、最も好ましくは0.1~2重 🖂 【0044】本発明で増粘剤に用いる合成高分子として

-7-

は、カルボキシビニルポリマー、ポリアクリル酸ナトリ ウム、ポリビニルアセタールジエチルアミノアセテー ト、ポリビニルアルコール、ポリビニルピロリドン、メ タアクリル酸-アクリル酸エチルコポリマー、メタアク リル酸-メタアクリル酸エチルコポリマー、メタアクリ ル酸エチル・メタアクリル酸塩化トリメチルアンモニウ ムエチルコポリマー、メタアクリル酸ジメチルアミノエ チル・メタアクリル酸メチルコポリマーなどがあげられ る。

【0045】本発明で増粘剤に用いる無機物としては含 〇〇 水二酸化ケイ素、軽質無水ケイ酸、コロイダルアルミ ナ、ベントナイト、ラポナイトなどがあげられる。

【0046】水は、本発明の組成物に60~99.9重 量%程度、好ましくは75~99重量%程度、より好ま しくは85~97重量%程度含まれる。

【0047】本発明の組成物に気泡状の二酸化炭素を含 有、保持させる方法としては、水と増粘剤を含む組成物 に炭酸ガスボンベなどを用いて二酸化炭素を直接吹き込 む方法がある。

【0048】また、反応により二酸化炭素を発生する物 質を水と増粘剤を含む組成物中で反応させて二酸化炭素 を発生させるか、又は本発明のキットの各成分を混合す ることにより本発明の組成物中に二酸化炭素を含有、保 持させることができる。

【0049】本発明に用いる炭酸塩としては、酸と反応 して二酸化炭素を発生するものであれば特に限定されな いが、好ましくは炭酸アンモニウム、炭酸水素アンモニ ウム、炭酸カリウム、炭酸水素カリウム、セスキ炭酸カ リウム、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、セスキ 炭酸ナトリウム、炭酸リチウム、炭酸水素リチウム、セ□□ スキ炭酸リチウム、炭酸セシウム、炭酸水素セシウム、 セスキ炭酸セシウム、炭酸マグネシウム、炭酸水素マグ ネシウム、炭酸水素カルシウム、炭酸カルシウム、炭酸 水酸化マグネシウム、炭酸バリウムなどのアルカリ金属 またはアルカリ土類金属の炭酸塩、炭酸水素塩、セスキ 炭酸塩、塩基性炭酸塩があげられこれらの1種または2 種以上が用いられる。

【0050】本発明に用いる酸としては、有機酸、無機 酸のいずれでもよく、これらの1種または2種以上が用 いられる。

【0051】有機酸としては、ギ酸、酢酸、プロピオン 酸、酪酸、吉草酸等の直鎖脂肪酸、シュウ酸、マロン 酸、コハク酸、グルタル酸、アジピン酸、ピメリン酸、 フマル酸、マレイン酸、フタル酸、イソフタル酸、テレ フタル酸等のジカルボン酸、グルタミン酸、アスパラギ ン酸等の酸性アミノ酸、グリコール酸、リンゴ酸、酒石 酸、クエン酸、乳酸、ヒドロキシアクリル酸、αーオキ シ酪酸、グリセリン酸、タルトロン酸、サリチル酸、没 食子酸、トロパ酸、アスコルビン酸、グルコン酸等のオ キシ酸などがあげられる。

【0052】無機酸としてはリン酸、リン酸二水素カリ ウム、リン酸二水素ナトリウム、亜硫酸ナトリウム、亜 硫酸カリウム、ピロ亜硫酸ナトリウム、ピロ亜硫酸カリ ウム、酸性ヘキサメタリン酸ナトリウム、酸性ヘキサメ タリン酸カリウム、酸性ピロリン酸ナトリウム、酸性ピ ロリン酸カリウム、スルファミン酸などがあげられる。

 $\Pi\Pi$

【0053】本発明の組成物は化粧料としては、美白、 肌質改善、そばかす改善、肌の若返り、肌の引き締め、 部分痩せ、除毛後の再発毛抑制、髪の艶改善効果などが あり、クリーム、ジェル、ペースト、パック、マスクな どの形状で使用できる。また、香料や色材が添加でき、 香料としては天然香料、合成香料、調合香料などがあげ られる。

【0054】パックに配合できる添加物としては、パッ ク時の清涼感を付加するために揮発性アルコールとして エタノールなどを0.1~20重量%配合できる。また 皮膚に潤いを与える目的などでポリエチレングリコー ル、グリセリン、プロピレングリコール、ジプロピレン グリコール、1,3ーブチレングリコール、ソルビトー ルなどの糖類を0.1~15重量%、コンドロイチン硫 酸ナトリウムなどのムコ多糖類などを保湿剤として0. 1~25重量%配合できる。皮膚を軟化させる目的でオ リーブ油、マカデミアナッツ油、ホホバ油、流動パラフ ィン、スクワラン、オレイン酸オクチルドデシルなどの 油脂類を0.01~10重量%配合できる。美白、美 肌、肌の若返り効果等を増強する目的でビタミンCとそ の誘導体やアルブチン、コウジ酸などの美白剤を0.0 1~15重量%、パントテニールエチルエーテルやプラ センタエキスなどの細胞賦活剤などを0.01~20重 量%配合できる。アラントインやグリチルリチン塩など の消炎剤を0.01~10重量%、クロルヘキシジンや アクリノールなどの殺菌剤を0.1~20重量%、メチ ルパラベンや1,2-ペンタンジオールなどの防腐剤な どを $0.1\sim25$ 重量%配合することもできる。油脂類 の分離を防ぐ目的でポリキシエチレンノニルフェニルエ ーテルやソルビタンモノステアレートなどの界面活性剤 を0.01~10重量%配合できる。

【0055】クリームに配合できる成分としては、クリ - ームは油相成分、水相成分、界面活性剤を主な成分とし て構成されるが、油相成分としては例えばスクワラン、 $\Box\Box$ ワセリン、流動パラフィン、セレシン、マイクロクリス タリンワックスなどの炭化水素、オリーブ油、マカデミ - アナッツ油、アーモンド油、ホホバ油、アボカド油、硬 化パーム油、ひまし油、月見草油、合成トリグリセライ ドなどの油脂、オレイン酸、ステアリン酸、イソステア リン酸、ミリスチン酸、パルミチン酸、ベヘニン酸など の脂肪酸、ミツロウ、ラノリン、カルナバロウ、キャン デリラロウなどのロウ、セタノール、ステアリルアルコ ール、ベヘニルアルコール、オクチルドデシアルコー

□ ル、コレステロールなどの高級アルコール、グリセリン

トリエステル、ペンタエリスリトールテトラエステル、 コレステリルエステルなどの合成エステルなどが 0.0 1~10重量%配合できる。水相成分としてはグリセリ ン、プロピレングリコール、ポリエチレングリコール、 1. 3-ブチレングリコール、ジグリセリン、ジプロピ レングリコール、ソルビトール、マンニトールなどの保 湿剤を0.1~25重量%、クインスシード、ペクチ ン、キサンタンガム、アルギン酸ナトリウム、カルボキ シビニルポリマーなどの粘液質を0.1~40重量%、 エタノール、イソプロパノールなどのアルコールを0. 1~20重量%を配合できる。界面活性剤としてはモノ ステアリン酸グリセリン、ポリオキシエチレンソルビタ ン脂肪酸エステル、ソルビタン脂肪酸エステル、ポリオ キシエチレンアルキルエーテルなどの非イオン性界面活 性剤、脂肪酸石鹸、アルキル硫酸ナトリウムなどの陰イ オン性界面活性剤などを0.01~10重量%配合でき る。香料、色素も特に制限なく通常の化粧料に使用され る範囲の配合量で配合できる。ビタミンEやジブチルヒ ドロキシトルエンなどの酸化防止剤を0.1~10重量 %、ビタミンCとその誘導体やアルブチン、コウジ酸な どの美白剤を0.01~15重量%、パントテニールエ チルエーテルやプラセンタエキスなどの細胞賦活剤を 0.01~15重量%、アラントインやグリチルリチン 塩などの消炎剤を0.01~10重量%、クロルヘキシ ジンやアクリノールなどの殺菌剤を0.1~20重量 %、メチルパラベンや1,2-ペンタンジオールなどの 防腐剤を0.1~25重量%を配合することもできる。 【0056】本発明の組成物には、これまでに述べた成 分もしくは原料以外に、例えばセラミドやコメ発酵エキ ス、ワインもしくはワイン抽出液、マリーゴールドエキ 〇 スなどの保湿剤を0.1~25重量%、カフェインやコ ラエキス、アルゴエキスなどの脂肪代謝促進剤を0.1 ~10重量%、フルーツ酸、イオウ、サリチル酸、レゾ ルシンなどの角質除去成分を0.1~10重量%、β-グリチルレチン酸、グリチルリチン酸誘導体、アラント イン、アズレン、ε-アミノカプロン酸、ヒノキチオー ル、ハイドロコーチゾンなどの抗炎症剤を0.01~1 0重量%、酸化亜鉛、硫酸亜鉛、アラントインヒドロキ シアルミニウム、塩化アルミニウム、硫酸アルミニウ ム、スルホ石炭酸亜鉛、タンニン酸、クエン酸、乳酸な DD どの収斂剤を0.1~10重量%、メントール、カンフ ルなどの清涼化剤を0.1~10重量%、ビタミンA、 ビタミンB群、ビタミンD、ビタミンE、パントテン酸 カルシウム、パントテン酸エチルエーテル、ビオチンな どのビタミン類を0.01~10重量%、エストラジオ ール、エストロン、エチニルエストラジオール、コルチ ゾン、プレドニゾン、プレドニゾロンなどのホルモン類 を0.01~5重量%、塩酸ジフェンヒドラミン、マレ

イン酸クロルフェニラミン、グリチルリチン酸誘導体な

キス、カミツレエキス、カンゾウエキス、オオバクエキ ス、ビワ抽出液などの植物性抗炎症、細胞賦活作用物質 を0.01~10重量%、カンファー、メントールなど の鎮痒剤を0.01~5重量%、アミリス、イランイラ ン、エレミ、カユプテ、グアヤックウッド、クラリセー ジ、クローブ、コパイバ、コリアンダー、サイプレス、 サンダルウッド、サントキシラム、シダーウッド、シト ロネラ、シナモン、ジャスミン、スターアニス、スパイ クラベンダー、スペアミント、セージ、ゼラニウムロー DD ズ、ティーツリー、ディル、ニアウリ、ネロリ、パイ ン、バジル、パチュリー、パルマローザ、ファー、フェ ンネル、プチグレン、フランキンセンス、フレンチマリ ーゴールド、ペパーミント、ベルガモット、ベンゾイ ン、マージョラム、マートル、マンダリン、ミルラ、ラ イム、ラバンジン、ラベンダー、リツェア、レモン、レ モングラス、ローズ、ローズウッド、ユーカリなどのア ロマテラピーなどに用いられるハーブエッセンスを 0. 01~5重量%配合できる。ここに例示した以外にも、 通常化粧料に配合される成分は特に制限なく本発明組成

【0057】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物及び二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造キ ットの塩基性組成物または酸性組成物は製造に必要な全 ての成分を一つの容器中で同時に混合攪拌するだけでも 製造できるが、増粘剤が粉体等の固形物の場合は、延び がよく使いやすいものとするためには、増粘剤をあらか じめ液体の保湿剤で分散させておき、それ以外の成分を 溶解もしくは分散させた液に徐々に加えてゆっくり混合 攪拌することが好ましい。保湿剤の量としては、増粘剤 との混合液が入った容器を傾けたときに流れ出る程度の 流動性を持つような量を選べばよいが、増粘剤の重量に 対して60~500重量%、好ましくは80~400重 量%、より好ましくは100~300重量%、さらに好 ましくは120~250重量%、最も好ましくは130 ~200重量%である。保湿剤としてはグリセリン、 1. 3-ブチレングリコール、プロピレングリコール、 ポリエチレングリコール、ジプロピレングリコール、ジ グリセリンなどがあげられる。

物に配合できる。

【0058】保湿剤の量としては、組成物全体量を基準 として0.1~25重量%程度、好ましくは1~20重 量%程度、より好ましくは3~15重量%程度である。 本発明の組成物が特に水、増粘剤、保湿剤と二酸化炭素 からなる場合には、組成物全体の重量に対して水60~ 99.8重量%、増粘剤0.1~20重量%、保湿剤 0. 1~20重量%が好ましい。

【0059】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物は、例えば真空乳化機などの密閉式攪拌混合機内で 容器内の空気を二酸化炭素に置換することにより、原料 を混合攪拌するだけで製造できるが、原料に界面活性剤 どの抗ヒスタミン剤を 0.01~10重量%、アロエエ 🔟 を加えることにより、多くの気泡状二酸化炭素を短時間

で含有保持させることができる。界面活性剤の該組成物 中の含有量としては、10重量%以下、好ましくは0. 01~7重量%、より好ましくは0.1~5重量%、最 も好ましくは0.5~3重量%である。

【0060】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物及び二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造用 キットの塩基性もしくは酸性組成物は、親油性物質を加 えることにより美肌効果や創傷治癒促進効果等の有効性 を損なうことなく皮膚粘膜から除去しやすい組成物にで きる。親油性物質としては天然油脂、半合成油脂、合成 油脂のいずれも制限なく使える。親油性物質の該組成物 中の含有量としては、0.01~10重量%、より好ま しくは0.3~5重量%、最も好ましくは0.5~3重 量%である。

【0061】親油性物質としては、アボカド油、アーモ ンド油、オリーブ油、カカオ脂、硬化パーム油、合成ト リグリセライド、月見草油、ヒマシ油、ヒマワリ油、ホ ホバ油、マカデミアナッツ油などの油脂、スクワラン、 セレシン、固形パラフィン、マイクロクリスタリンワッ クス、流動パラフィン、ワセリンなどの炭化水素、カル ロ ナバロウ、キャンデリラロウ、ミツロウ、ラノリンなど のロウ、イソステアリルアルコール、2-オクチルドデ カノール、ステアリルアルコール、セタノール、コレス テロール、ヘキサデシルアルコール、ベヘニルアルコー ルなどの高級アルコール、イソステアリン酸、オレイン 酸、ステアリン酸、パルミチン酸、ベヘニン酸、ミリス チン酸などの脂肪酸、イソプロピルミリステート、2-エチルヘキサン酸セチル、グリセリントリエステル、コ レステリルエステル、ペンタエリスリトールテトラエス テル、リンゴ酸ジイソステアリルなどの合成エステル、 シクロメチコン、ジメチルポリシロキサン、メチルポリ シロキサン、メチルフェニルポリシロキサンなどのシリ コーン油などが挙げられる。

【0062】本発明の組成物はチューブや広口容器に入 れて使用することができる。容器は本発明組成物に含ま れる気泡状二酸化炭素が減少もしくは消失しないように 完全密閉式が好ましい。容器の材質は容器の形状に応じ てナイロンPA、ポリエチレン、ポリプロピレン、ポリ スチレン、AS樹脂、ABS樹脂、ポリエチレンテレフ タレート、ポリ塩化ビニル、エチレンービニルアルコー 〇 ル共重合樹脂、ポリアセタールなどプラスチックやアル ミニウム、鉄、真鍮、ステンレスなどの金属、ソーダ石 灰ガラス、カリ鉛ガラス、乳白ガラスなどのガラスなど から適宜選んで使用できる。本発明のキットの塩基性組 成物もしくは酸性組成物はチューブや広口容器に入れて 使用できるが、チューブの場合は空の広口容器に出して 二酸化炭素発生補助剤と混合して使う。広口容器の場合 は底の角が丸い容器が二酸化炭素発生補助剤と混合攪拌 しやすく好ましい。また広口容器の場合は本発明のキッ

酸性組成物と二酸化炭素発生補助剤との合計よりも増加 するため、これら組成物の体積の1.5倍以上、好まし くは1.6倍以上、より好ましくは1.7倍以上、最も

好ましくは1. 8倍以上の容量の容器を使用する。容器 の材質は塩基性組成物の場合は耐アルカリ性、酸性組成 物の場合は耐酸性の材質であればいずれも制限なく使え るが、ナイロンPA、ポリエチレン、ポリプロピレン、 ポリスチレン、AS樹脂、ABS樹脂、ポリエチレンテ レフタレート、ポリ塩化ビニル、エチレンービニルアル コール共重合樹脂、ポリアセタールなどプラスチックや アルミニウム、鉄、真鍮、ステンレスなどの金属などを 容器の形状に応じて適宜使用する。酸性組成物の場合は さらにソーダ石灰ガラス、カリ鉛ガラス、乳白ガラスな どのガラスも使える。塩基性組成物もしくは酸性組成物 と二酸化炭素発生補助剤の混合攪拌は手指でも可能であ るが、バターナイフやヘラなどを使えば攪拌とともに塗

布にも使える。 [0063]

【発明の効果】本発明の組成物は、水虫、虫さされ、ア トピー性皮膚炎、貨幣状湿疹、乾皮症、脂漏性湿疹、蕁 麻疹、痒疹、主婦湿疹、尋常性ざ瘡、膿痂疹、毛包炎、 癰、せつ、蜂窩織炎、膿皮症、乾癬、魚鱗癬、掌蹠角化 症、苔癬、粃糠疹、創傷、熱傷、き裂、びらん、凍瘡な どの皮膚粘膜疾患もしくは皮膚粘膜障害に伴うかゆみ: 褥創、創傷、熱傷、口角炎、皮膚潰瘍、き裂、びらん、 凍瘡、壊疽などの皮膚粘膜損傷;移植皮膚片、皮弁など の生着不全;歯肉炎、歯槽膿漏、義歯性潰瘍、黒色化歯 肉、口内炎などの歯科疾患;閉塞性血栓血管炎、閉塞性 動脈硬化症、糖尿病性末梢循環障害、下肢静脈瘤などの 末梢循環障害に基づく皮膚潰瘍や冷感、しびれ感;慢性 関節リウマチ、頸肩腕症候群、筋肉痛、関節痛、腰痛症 などの筋骨格系疾患:神経痛、多発性神経炎、スモン病 などの神経系疾患;乾癬、鶏眼、たこ、魚鱗癬、掌蹠角 化症、苔癬、粃糠疹などの角化異常症;尋常性ざ瘡、膿 痂疹、毛包炎、癰、せつ、蜂窩織炎、膿皮症、化膿性湿 疹などの化膿性皮膚疾患;除毛後の再発毛抑制(むだ毛 処理);そばかす、肌荒れ、肌のくすみ、肌の張りや肌 の艶の衰え、髪の艶の衰えなどの皮膚や毛髪などの美容 上の問題などを副作用をほとんどともなわずに治療及び 予防あるいは改善でき、また所望する部位に使用すれ ば、その部位を痩せさせられる。

【0064】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を水虫、虫さされ、アトピー性皮膚炎、貨幣状湿 疹、乾皮症、脂漏性湿疹、蕁麻疹、痒疹、主婦湿疹、尋 常性ざ瘡、膿痂疹、毛包炎、癰、せつ、蜂窩織炎、膿皮 症、乾癬、魚鱗癬、掌蹠角化症、苔癬、粃糠疹、創傷、 熱傷、き裂、びらん、凍瘡などの皮膚粘膜疾患もしくは 皮膚粘膜障害に伴うかゆみの治療に使用する場合は、患 部を完全に覆うように O. 2 mm以上、好ましくは O. トから製造される組成物の体積が塩基性組成物もしくは CD 5 mm以上、より好ましくは1.0 mm以上、さらに好

ПП

してもよい。

ましくは1.5mm以上、最も好ましくは2.0mm以 上の厚さに、2分以上、好ましくは3分以上、より好ま しくは5分以上、さらに好ましくは10分以上、最も好 ましくは15分以上塗布する。このとき該組成物の上を 食品用合成樹脂ラップフィルムやビニールなどの気体不 透過性物質で覆えば一層効果が高まる。本発明の組成物 は1回のみの塗布でも効果が得られるが、1日1回~数 回を週1回以上、好ましくは3日に1回、より好ましく は2日に1回、最も好ましくは毎日、痒みが消失するま で塗布する。塗布終了後は拭き取るか、水などで洗い流 すか、あるいはその両方を行ってもよい。

【0065】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を褥創、創傷、熱傷、口角炎、皮膚潰瘍、き裂、び らん、凍瘡、壊疽などの皮膚粘膜損傷の治療に使用する 場合は、患部を完全に覆うようにO. 5mm以上、好ま しくは1. 0mm以上、より好ましくは1. 5mm以 上、さらに好ましくは2.0mm以上、最も好ましくは 3. 0mm以上の厚さに、5分以上、好ましくは10分 以上、より好ましくは15分以上、最も好ましくは20 分以上、損傷が治癒するまで塗布する。損傷部位が周囲 皮膚粘膜より陥没している症例に対しては、損傷部位を 該組成物で埋めて周囲皮膚粘膜組織と同じ高さに、好ま しくは周囲皮膚粘膜組織より 0.5mm以上高く、より 好ましくは周囲皮膚粘膜組織より1.0mm以上高く、 さらに好ましくは周囲皮膚粘膜組織より1.5mm以上 高く、最も好ましくは周囲皮膚粘膜組織より2.0mm 以上高く該組成物を損傷部位上に盛り上げる。フィルム ドレッシング材などの、粘着性が強く気体透過性の劣る 素材でできた膜などで該組成物を覆って周囲皮膚に接着 させ、該組成物を密閉すれば一層効果が高まるが、食品 用合成樹脂ラップフィルムやビニールなどの気体不透過 性物質で覆っても効果は増大する。24時間持続的に塗 布しても問題はなく、褥創などの場合は長時間の連続塗 布により効果が高まるだけでなく、看護の大幅な省力化 が可能である。本発明の組成物は1日1回~数回を週1 回以上、好ましくは3日に1回、より好ましくは2日に 1回、最も好ましくは毎日、皮膚粘膜損傷が治癒するま で塗布する。塗布終了後は生理的食塩水などで洗い流す か、清潔なガーゼなどで部分的に除去した後生理的食塩 水などで洗い流し、創傷被覆材などで患部を保護すれば □□ よいが、連続投与する場合には部分的に組成物を除去し た後に、残った組成物の上から新しい本発明の組成物を 追加投与してもよい。

【0066】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を生着不全状態にある移植皮膚片、皮弁などの生着 促進に使用する場合、もしくは移植皮膚片、皮弁などの 生着不全の防止に使用する場合は、患部を完全に覆うよ うにO. 5mm以上、好ましくは1. 0mm以上、より 好ましくは1.5mm以上、さらに好ましくは2.0m m以上、最も好ましくは3.0mm以上の厚さに、5分 III 0.2mm以上、好ましくは0.5mm以上、より好ま

以上、好ましくは10分以上、より好ましくは15分以 上、最も好ましくは20分以上塗布する。フィルムドレ ッシング材などの粘着性が強く気体透過性の劣る素材で できた膜などで該組成物を覆って周囲皮膚に接着させ、 該組成物を密閉すれば一層効果が高まるが、食品用合成 樹脂ラップフィルムやビニールなどの気体不透過性物質 で覆っても効果は増大する。24時間以上持続的に塗布 しても問題はなく、むしろ長時間の連続塗布により効果 が高まる。本発明の組成物は1日1回~数回を週1回以 上、好ましくは3日に1回、より好ましくは2日に1 回、最も好ましくは毎日、生着が完成するまで塗布す る。塗布終了後は生理的食塩水などで洗い流すか、清潔 なガーゼなどで部分的に除去した後生理的食塩水などで 洗い流し、創傷被覆材などで患部を保護すればよいが、

連続投与する場合には部分的に組成物を除去した後に、

残った組成物の上から新しい本発明の組成物を追加投与

【0067】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を歯肉炎、歯槽膿漏、義歯性潰瘍、黒色化歯肉、口 内炎などの歯科疾患の治療もしくは予防に使用する場合 は、通常患部もしくは疾患の発生が予想される部位を完 全に覆うように 0. 5 mm以上、好ましくは 1. 0 mm 以上、より好ましくは1.5mm以上、さらに好ましく は2.0mm以上、最も好ましくは3.0mm以上の厚 さに、5分以上、好ましくは10分以上、より好ましく は15分以上、最も好ましくは20分以上、1日1回~ 数回を週1回以上、好ましくは3日に1回、より好まし くは2日に1回、最も好ましくは毎日、患部の治癒が認 められるか、疾患の発生兆候がなくなるまで塗布する。 **塗布終了後はうがいなどで口内の組成物を洗い流せばよ** いが、完全に洗い流せずに口内に残り、飲み込んでも問 題はない。また本発明の組成物で非常に流動性の高いも の、例えば試験例35 (組成物の流動性の評価試験)の 試験方法で組成物の円盤の5秒間の移動距離が30 cm 以上の本発明の組成物の場合は、含漱剤として使用する ことも可能である。その場合は、本発明の組成物 5 g以 上、好ましくは10g以上、より好ましくは15g以 上、さらに好ましくは20g以上、最も好ましくは30 g以上を、3分以上、好ましくは5分以上、より好まし くは10分以上、さらに好ましくは15分以上、最も好 ましくは20分以上所望する部位を覆うように口に含 む。所定の時間が過ぎれば組成物を吐き出し、水などで うがいして洗い流してもよいし、そのまま放置しても特 に問題はない。

【0068】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を閉塞性血栓血管炎、閉塞性動脈硬化症、糖尿病性 末梢循環障害、下肢静脈瘤などの末梢循環障害に基づく 皮膚潰瘍や冷感、しびれ感などの予防もしくは治療に使 用する場合は、末梢循環障害部位を完全に覆うように

 \Box

しくは1.0mm以上、さらに好ましくは1.5mm以 上、最も好ましくは2.0mm以上の厚さに、5分以 上、好ましくは10分以上、より好ましくは15分以 上、さらに好ましくは20分以上、最も好ましくは30 分以上塗布する。このとき該組成物の上を食品用合成樹 脂ラップフィルムやビニールなどの気体不透過性物質な どで覆えば一層効果が高まる。本発明の組成物は1日1 回~数回を週1回以上、好ましくは3日に1回、より好 ましくは2日に1回、最も好ましくは毎日、患部の治癒 が認められるか、疾患の発生兆候がなくなるまで塗布す る。塗布終了後は拭き取るか、水などで洗い流すか、あ るいはその両方を行ってもよい。

【0069】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を慢性関節リウマチ、頸肩腕症候群、筋肉痛、関節 痛、腰痛症などの筋骨格系疾患、もしくは神経痛、多発 性神経炎、スモン病などの神経系疾患の治療もしくは予 防に使用する場合は、患部もしくは疾患発生が予想され る部位を完全に覆うようにO. 2mm以上、好ましくは 0. 5 mm以上、より好ましくは1. 0 mm以上、さら に好ましくは1.5mm以上、最も好ましくは2.0m m以上の厚さに、5分以上、好ましくは10分以上、よ り好ましくは15分以上、さらに好ましくは20分以 上、最も好ましくは30分以上塗布する。このとき該組 成物の上を食品用合成樹脂ラップフィルムやビニールな どの気体不透過性物質などで覆えば一層効果が高まる。 本発明の組成物は1日1回~数回を週1回以上、好まし くは3日に1回、より好ましくは2日に1回、最も好ま しくは毎日、患部の治癒が認められるか、疾患の発生兆 候がなくなるまで塗布する。塗布終了後は拭き取るか、 水などで洗い流すか、あるいはその両方を行ってもよ

【0070】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を乾癬、鶏眼、たこ、魚鱗癬、掌蹠角化症、苔癬、 粃糠疹などの角化異常症の治療に使用する場合は、患部 を完全に覆うように O. 2 mm以上、好ましくは O. 5 mm以上、より好ましくは1.0mm以上、さらに好ま しくは1.5mm以上、最も好ましくは2.0mm以上 の厚さに、5分以上、好ましくは10分以上、より好ま しくは15分以上、さらに好ましくは20分以上、最も 好ましくは30分以上塗布する。このとき該組成物の上 〇〇 を食品用合成樹脂ラップフィルムやビニールなどの気体 不透過性物質などで覆えば一層効果が高まる。本発明の 組成物は1日1回~数回を週1回以上、好ましくは3日 に1回、より好ましくは2日に1回、最も好ましくは毎 日、治癒が確認できるまで塗布する。塗布終了後は拭き 取るか、水などで洗い流すか、あるいはその両方を行っ てもよい。

【0071】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を尋常性ざ瘡、膿痂疹、毛包炎、癰、せつ、蜂窩織

使用する場合は、患部を完全に覆うようにO.5mm以 上、好ましくは1.0mm以上、より好ましくは1.5 mm以上、さらに好ましくは2. 0 mm以上、最も好ま しくは3. 0mm以上の厚さに、5分以上、好ましくは 10分以上、より好ましくは15分以上、さらに好まし くは20分以上、最も好ましくは30分以上塗布する。 このとき該組成物の上を食品用合成樹脂ラップフィルム やビニールなどの気体不透過性物質などで覆えば一層効 果が高まる。本発明の組成物は1日1回~数回を週1回 以上、好ましくは3日に1回、より好ましくは2日に1 回、最も好ましくは毎日、治癒が確認できるまで塗布す

る。塗布終了後は拭き取るか、水などで洗い流すか、あ

るいはその両方を行ってもよい。

【0072】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を除毛後の再発毛抑制(むだ毛処理)に使用する場 合は、剃刀等で所望の部位のむだ毛を剃るか、あるいは 除毛剤等で除毛した後に、除毛部位を完全に覆うように O. 5 mm以上、好ましくは1. 0 mm以上、より好ま しくは1.5mm以上、さらに好ましくは2.0mm以 上、最も好ましくは3.0mm以上の厚さに、5分以 上、好ましくは10分以上、より好ましくは15分以 上、さらに好ましくは20分以上、最も好ましくは30 分以上塗布する。このとき該組成物の上を食品用合成樹 脂ラップフィルムやビニールなどの気体不透過性物質な どで覆えば一層効果が高まる。本発明の組成物は1日1 回~数回を週1回以上、好ましくは3日に1回、より好 ましくは2日に1回、最も好ましくは毎日、総塗布回数 が10回以上、好ましくは15回以上、より好ましくは 20回以上、最も好ましくは30回以上塗布する。塗布 □ 終了後は拭き取るか、水などで洗い流すか、あるいはそ の両方を行ってもよい。

【0073】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物をそばかすを減少させる、もしくは目立たなくさせ る目的で使用する場合は、所望の部位のみを覆うよう塗 布してもよいが、美白作用や部分肥満を改善する作用な どが塗布部位に同時に現れるため、できる限り広範囲 に、例えば顔の場合は顔全体に0.5mm以上、好まし くは1. 0mm以上、より好ましくは1. 5mm以上、 さらに好ましくは2.0mm以上、最も好ましくは3. 0mm以上の厚さに、5分以上、好ましくは10分以 上、より好ましくは15分以上、さらに好ましくは20 分以上、最も好ましくは30分以上塗布する。このとき 該組成物の上を食品用合成樹脂ラップフィルムやビニー ルなどの気体不透過性物質などで覆えば一層効果が高ま る。本発明の組成物は1日1回~数回を週1回以上、好 ましくは3日に1回、より好ましくは2日に1回、最も 好ましくは毎日、総塗布回数が10回以上、好ましくは 15回以上、より好ましくは20回以上、最も好ましく は30回以上塗布する。塗布終了後は拭き取るか、水な 炎、膿皮症、化膿性湿疹などの化膿性皮膚疾患の治療に 🖂 どで洗い流すか、あるいはその両方を行ってもよい。

【0074】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を美白や肌の引き締め、肌質改善目的で使用する場 合は、所望の部位を覆うようにO.2mm以上、好まし くは0.5mm以上、より好ましくは1.0mm以上、 さらに好ましくは1.5mm以上、最も好ましくは2. 0mm以上の厚さに、5分以上、好ましくは10分以 上、より好ましくは15分以上、さらに好ましくは20 分以上、最も好ましくは30分以上塗布する。このとき 該組成物の上を食品用合成樹脂ラップフィルムやビニー ルなどの気体不透過性物質で覆えば一層効果が高まる。 本発明で言う肌質改善とは、滑らかできめが細かく、透 明感があって化粧乗りのよい肌にすることを言う。美白 効果や肌の引き締め効果、肌質改善効果は本発明の組成 物を1回塗布するだけでも得られるが、1日1回~数回 を週1回以上、好ましくは3日に1回、より好ましくは 2日に1回、最も好ましくは毎日、可能な限り継続す る。塗布終了後は拭き取るか、水などで洗い流すか、あ るいはその両方を行ってもよい。

【0075】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を肌の若返り目的で使用する場合は、所望の部位を 覆うように 0. 2 mm以上、好ましくは 0. 5 mm以 上、より好ましくは1.0mm以上、さらに好ましくは 1.5mm以上、最も好ましくは2.0mm以上の厚さ に、5分以上、好ましくは10分以上、より好ましくは 15分以上、さらに好ましくは20分以上、最も好まし くは30分以上塗布する。このとき該組成物の上を食品 用合成樹脂ラップフィルムやビニールなどの気体不透過 性物質で覆えば一層効果が高まる。本発明で言う肌の若 返りとは、微視的皮膚表面の形状において皮溝、皮丘が 消失もしくは不明瞭で、部分的もしくは広範囲に角質の 剥離が生じている皮膚を皮溝、皮丘が明瞭で整った肌に することを言う。本発明の組成物は1日1回~数回、3 日に1回以上、より好ましくは2日に1回以上、最も好 ましくは毎日、総塗布回数が10回以上、好ましくは1 5回以上、より好ましくは20回以上、最も好ましくは 30回以上塗布する。塗布終了後は拭き取るか、水など で洗い流すか、あるいはその両方を行ってもよい。

【0076】本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組 成物を顔、脚、腕、腹部、脇腹、背中、首、顎などの部 分肥満を改善する目的で使用する場合は、所望の部位を□□□ 覆うように0.2mm以上、好ましくは0.5mm以 上、より好ましくは1.0mm以上、さらに好ましくは 1. 5 mm以上、最も好ましくは2. 0 mm以上の厚さ に、5分以上、好ましくは10分以上、より好ましくは 15分以上、さらに好ましくは20分以上、最も好まし くは30分以上、1日1回~数回、3日に1回以上、よ り好ましくは2日に1回以上、最も好ましくは毎日、総 塗布回数が20回以上、好ましくは25回以上、最も好 ましくは30回以上塗布する。このとき該組成物の上を

透過性物質で覆えば一層効果が高まる。塗布終了後は拭 き取るか、水などで洗い流すか、あるいはその両方を行 ってもよい。

【0077】本発明の組成物は肌のくすみを取る作用が あり、1回の塗布で美白効果が得られるが、該組成物を 唇や乳頭などに塗布すれば色素沈着等でくすんだ色のこ れらの部位を健康的な色にできる。この場合、本発明の 組成物を所望の部位を完全に覆うように0.2mm以 上、好ましくは0.5mm以上、より好ましくは1.0 $\mathbf{0}$ mm以上、さらに好ましくは1.5mm以上、最も好ま しくは2.0mm以上の厚さに、5分以上、好ましくは 10分以上、より好ましくは15分以上、さらに好まし くは20分以上、最も好ましくは30分以上、1日1回 ~数回、3日に1回以上、より好ましくは2日に1回以 上、最も好ましくは毎日、効果が現れるまで塗布する。 このとき該組成物の上を食品用合成樹脂ラップフィルム やビニールなどの気体不透過性物質で覆えば一層効果が 高まる。塗布終了後は拭き取るか、水などで洗い流す か、あるいはその両方を行ってもよい。

【0078】試験例42の結果に示されているように、 ハーブエキスを加えた本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜 吸収用組成物は、それを加えない組成物と比較して美白 効果が強いことから、ハーブエキスの吸収促進効果があ ると考えられる。このことから生理活性物質を本発明組 成物に加えることにより、経皮吸収可能な成分は一層吸 収効率が向上し、効果が得られやすくなるとともに、従 来経皮吸収が困難とされていた生理活性物質の経皮吸収 が可能になると期待できる。この場合の経皮吸収には経 粘膜吸収も含む。生理活性物質の吸収効率の向上により m 投与量低減が期待されるために副作用の低減も期待され る。また、本発明の組成物は従来の経皮吸収製剤のよう に角質を破壊することなく生理活性物質の吸収を促進す るのみならず、破壊もしくは損傷された皮膚粘膜の治癒 促進作用を持つため、生理活性物質を配合した本発明の 組成物を含む経皮吸収製剤は、従来の製品に見られるか ぶれなどの副作用が軽減もしくは回避されると期待され る。本発明の組成物を含む経皮吸収製剤には生理活性物 質としてフルオシノロンアセトニド、フルオシノニド、 吉草酸ベタメタゾン、ジプロピオン酸ベタメタゾン、酪 酸プロピオン酸ベタメタゾン、酢酸ヒドロコルチゾン、 プレドニゾロン、メチルプレドニゾロン、酢酸メチルプ レドニゾロン、酢酸メチルプレドニゾロン、デキサメタ ゾン、吉草酸デキサメタゾン、プロピオン酸デキサメタ ゾン、フルドロキシコルチド、ピバル酸フルメタゾン、 プロンピオン酸ベクロメタゾン、酪酸ヒドロコルチゾ ン、プロピオン酸クロベタゾール、トリアムシノロンア セトニド吉草酸ジフルコルトロン、ハルシノニド、吉草 酸酢酸プレドニゾロン、アムシノニド、酪酸プロピオン 酸ヒドロコルチゾン、酪酸クロベタゾン、酢酸ジフロラ 食品用合成樹脂ラップフィルムやビニールなどの気体不 😊 ゾン、ジフルプレドナート、プロピオン酸アルクロメタ

ゾン、ブデソニド、プロピオン酸デプロドン、フランカ ルボン酸モメタゾンなどのステロイドを0.01~5重 量%、硫酸カナマイシン、硫酸フラジオマイシン、硫酸 ゲンタマイシン、エリスロマイシン、塩酸テトラサイク リン、塩酸オキシテトラサイクリン、クロラムフェニコ ール、バシトラシン、オフロキサシン、ナジフロキサシ ンなどの抗生物質を0.1~10重量%、ナイスタチ ン、トリコマイシン、トルナフタート、硝酸イソコナゾ ール、トルシクラート、チオコナゾール、硝酸スルコナ ゾール、硝酸オキシコナゾール、塩酸クロコナゾール、 ビフォナゾール、ケトコナゾール、塩酸ブテナフィン、 塩酸ネチコナゾール、塩酸テルビナフィン、ラノコナゾ ール、塩酸アモロルフィン、硝酸エコナゾール、クロト リマゾール、ピマリシン、硝酸ミコナゾール、トルナフ タート、シクロピロクスオラミンなどの抗真菌薬を0. 01~5重量%、塩酸オキシブプロカイン、アミノ安息 香酸エチル、塩酸コカイン、塩酸リドカイン、塩酸ジブ カインなどの局所麻酔薬を0.1~10重量%、トコレ チナートやブクラデシンなどの細胞賦活薬を0.1~2 0重量%、ニトログリセリンや硝酸イソソルビドなどの □ 冠血管拡張薬、ニフェジピンなどのカルシウム拮抗薬を 0. 1~10重量%、エピネフィリン、塩酸エフェドリ ン、塩酸メトキシフェナミン、硫酸イソプレナリン、塩 酸イソプレナリン、硫酸オルシプレナリン、塩酸クロル プレナリン、塩酸トリメトキノール、硫酸サルブタモー ル、硫酸テルブタリン、塩酸プロカテロール、塩酸ピル ブテロール、臭化水素酸フェノテロール、フマル酸フォ ルモテロール、塩酸クレンブテロール、塩酸マブテロー ル、ジプロフィリンなどのβー刺激薬を0.1~10重 量%、シャゼンソウエキス、オウヒエキス、キョウニン □ エキス、マオウエキスなどの鎮咳去痰薬を1~15重量 %配合できるが、ここに例示した以外の生理活性物質で も経皮吸収が可能、もしくは経皮吸収が期待される生理 活性物質であれば本発明の組成物に配合することにより 効率的な経皮吸収が期待される。

[0079]

)

【実施例】実施例を示して本発明を更に詳しく説明するが、本発明はこれらの実施例に限定されるものではない。尚、表中の数字は特にことわらない限り重量部を表す。

実施例1~84

塩基性組成物と酸との組み合わせよりなる本発明の二酸 化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を表1~表7に示す。 〔製造方法〕増粘剤と精製水、炭酸塩を表1~表7のよ うに組み合わせ、塩基性組成物をあらかじめ調製する。 酸は、固形の場合はそのまま、又は粉砕して、又は適当 な溶媒に溶解又は分散させて、液体の場合はそのまま、 又は適当な溶媒で希釈して用いる。塩基性組成物と酸を 混合し、二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。 <塩基性組成物の製造>ビーカー等の容器中で精製水に 増粘剤を溶解又は膨潤させ、炭酸塩を溶解又は分散させ る。このとき必要であれば精製水を加熱して増粘剤の溶 解、膨潤を促進してもよいし、増粘剤を適当な溶媒に溶 解又は分散させておいて用いてもよい。必要に応じてこれに適当な添加剤や薬効物質等を加えてもよい。

[二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価] <発泡性>塩基性組成物50gと酸1gを直径5cm、 高さ10cmのカップに入れ、その体積を測定する。これを10秒間に20回攪拌混合し二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。攪拌混合1分後の該組成物の体積を測定し、攪拌混合前の体積からの増加率をパーセントで求め、評価基準1に従い発泡性を評価する。

[0080]

<評価基準1>

型 型 型 平	光泡性
70%以上	+++
50%~70%	++
30%~50%	+
30%以下	0

体積の測定は、各々の測定時点での二酸化炭素経皮・経 粘膜吸収用組成物の高さをカップに記し、該組成物を除 去した後でそれらの高さまで水を入れ、それらの水の体 積をメスシリンダーで測定する。

【0081】<評価基準2>

減少率	気泡の持続性
20%以下	+++
20%~40%	++
40%~60%	+
60%以上	0

□ 体積の測定は、各々の測定時点での二酸化炭素経皮・経 粘膜吸収用組成物の高さをカップに記し、該組成物を除 去した後でそれらの高さまで水を入れ、それらの水の体 積をメスシリンダーで測定する。

[0082]

【表1】

	奖施例	1	2	5.5	3 4	5	9	L	8	6	1.0	1.1	. 12
\$	(炭酸塩) 炭酸水素ナトリウム 炭酸ナトリウム	2. 4	1. 2	2. 4	1. 2	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4
1 株 :		4.0	4.0	3.0	3.0	3.0	က	3.0	3.0	3.0	3.0	3.0	3.0
性類	カルボキンピニルボリマーカルボキンメチルスターチナトリウムカルボキンメチルセルロースナトリウムキン・ガー						• 	2.0	2.0	· ·			
成物					· ·						2.0	2.0	2.0
	精製水	93.6	94.8	94.6	95.8	93.6	93.6	9 2. 6	9 2. 6	92.6	92.6	93.6	93.6
₩	クエン酸 コハク酸 超石酸 乳脂酸	2.0	1. 0	2.0	1.0	2.0	2.0	2. 0	2. 0	2.0	2.0	2. 0	2. 0
湖	条泡性	+++++	+ +	+ + +	† +	+ + +	+++	++++	++++++	+ + +	+ + +	+ + +	+ + +
装	筑泡の持続性	+++	÷ +	+ +	++	÷ +	+ + +	+++	++	+ + +	+ +	÷	÷ ÷

[0083]

【表 2】

 \Box

00

														ı
	实施例	13	1.4		5 16	17	18	1.9	2 0	2.1	2 2	2.3	77	1
\$	(岐陸塩) 炭酸水素ナトリウム 炭酸サトリウム	2, 4	2. 4	2.	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	
事 核	(始枯剤) アルギン酸ナトリウム ・チューニー	3.0	3.0	23.	0 2.0	2. 0	2.0	2.0	2.0	2.0	2. 0	2.0	2.0	
# #	エナルセルロース E カルボキンピニルボリマー カルボキシメチルスターチナトリウム 1 カルボキシメチルセルロースナトリウム					1. 0	2.0	3. 0 2. 0	3. 0 3. 0	2.0	3.0	3.0		
ظ	キサンタンガム クロスカルメロースナトリウム ヒドロキシプロピルメチルセルロース	. 0											2.0	
\$	ベントナイト ポリビニルアルコール	_			0						-			
	特製水	93.6	93,6	94.	6 95, 6	94.6	91.6	90.6	89.6	9 .06	89.6	89.6	90.6	
\$2€	クエン酸	2.0	2.0	.2	0 2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	0 . 2	2.0	
E	第 為性	÷ ÷ ÷	+ + +	+ + +	+ + +	+++	+ + +	+++	+++	+++	+++	+++	+++	
**	気治の持続性	+ +	++	+ +	+	÷ ÷	† +	++	++	+ +	÷ +	++	++	
ı				-										1

【0084】 【表3】 (17)

特開2000-319187

00

【0085】 【表4】

00 36 4 0 000 9 0 œ. ς. 8 ≈. ~ . - 4 4 000 + + + 90. ~; -; ~; ς. ς. લં 9 0 0 ÷ + + 8 7. ÷ ₹. ei. ς; ς, 0 9 ₹ 89. ≈. Ć.; ₹. ε. 2 4 0 0 0 9 0 ÷ 83 ď œ, જં 2 3 0 0 0 9 8 ຂ່ ä κi 8 30 00 7 + + + 5 8 8. 4. % 2 ≈; 00 œ 0 0 ₹ 9 0. 4. ∵ ું. 8 6 00 0 0 + + + 90. 5. છું જ જં 8. 0 00 9 0 ++ 9 1. €; ď. જ ∹ 8 ÷ 00 9 0 0 +++ ď. ς. 8,89 લં 6 9 00 0 . . 2 :-92. ς; લ્યં (炭酸塩) 炭酸水素ナトリウム 炭酸ナトリウム クエン酸 気治の持続性 灾施例 結盟決 免泡性 塑 郑 姓 蝠 弦 Ş

)

00

 \Box

(炭酸塩) 炭酸水素ナトリウム 塩 炭酸ナトリウム 基 (増払剤)	1904 4 1904 1904 1904	2. 4						_				:	
<u> </u>	ኑ ታ ታ ይ ት ነ ታ ይ ት ቤ ታ ኤ በ — 2 ታ ኑ ሀ ታ ይ		2. 4	2. 4	2.4	2. 4	2. 4	2. 4	2.4	2, 4	2. 4	2, 4	2, 4
アルギン酸ナト粧、カルボキシメチ		2.0	2. 0 2. 0	2. 0	2.0	2.00	 	2.2.		જાં ક			2. 0
キサンタンガム 組 クロスカルメロースナト 粘晶セルロース	4 0-3+1994 3	2.0			2.7	-	-		, ,	, ,	2.0	4. 0.0	
成 F ドロキップロアルセルロース E ドロキップロアルメチルセル 各 ベントナイト	ロピルセルロース ロピルメチルセルロース					. 2. 0	2.0	2.0					
特製水		91.6	90.8	89.6	9 0. 6	90,6	9 0 6	90.6	93.6	92.8	91.6	89.6	91.6
散クエン酸		2.0	2.0	2.0	2.0	2, 0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0
免泡性		++++	+++	+ + +	+ + +	++++	+++	+++	+++	÷ +	+ + +	+ + +	+ + + + +
気泡の持続性		++	++	+ + +	† †	++	++	++	++	+ + +	+++++	+++	++++

[0086]

【表5】

Œ

00

	火施 例	9	5.0	5.1	2 2	5.	5.4	ភភ	56	57	58	5 9	0.9
斑	(政務塩) 以像水素ナトリウム 炭酸ナトリウム	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4
** #	(特枯剂) アルギン酸ナトリウム キサンタンガム	2.0	2.0	2.0	•	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2, 0	2.0
. 55					2.00		2. 0	3.0	4.0	2. 0 0 0		4. 0	4.0
설 :		2, 0	2.0	2. 0							2.	2, 0	2.0
\$	特製水	91.6	91.6	91.6	89.6	89, 6	93.6	92.6	91.6	89.6	89.6	89,6	89.6
整	クエン酸	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0
X	発冶性	+++++	+ + +	+ + +	+ + +	++++	÷ + +	+++	+++	+++	+++	÷	+++
***	気泡の持続性	+ + +	+++	++	+++	+++	+	+	++	++	+	++	++

[0087]

【表6】

	奖施例	6 1	6.2	63	6.4	6 5	99	6.7	68	69	7 0	7 1	7.2
塩 恭	(炭酸塩) 炭酸水溶ナトリウム 炭酸ナトリウム	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2.4	2. 4	2. 4	2. 4
牲類	(地状剤) アルギン酸ナトリウム 結晶セルロース	2. 0 2. 0	2. 0 4. 0	6, 4	2. 0 4. 0	2. 0 4. 0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0
줘 4	ヒドロキンプロピルセルロース ヒドロキシプロピルメチルセルロース ベントナイト		:	0	2. 0	2. 0	2. 0	4. 0	4.0	4. 0	2.0	4.0	4. 0
33	精製水	93.6	91.6	89.6	89.6	89.6	93.6	91.6	89.6	89.6	93.6	91.6	89.6
2 €	クエン酸	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2, 0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0
***	発泡性	÷ +	+ + +	+++++++++++++++++++++++++++++++++++++++	+++	+++	+++	+++	+++	+++	+++	+++	+++
K	気治の持続性	+	+	++	++	+	+	÷ ÷	+++	++	+	++	++

[0088]

 \odot

【表7】

														1
	奖施例	7.3	74	7.5	16	11	7.8	7.9	8 0	8 1	8 2	8 3	8 4	00
퐾	(段階塩) 炭酸水素ナトリウム 炭酸ナトリウム	2. 4	2, 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2, 4	2. 4	2. 4	
进 性	(増枯机) アルギン酸ナトリウム エチルセルロース	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	1. 0	1.0			
52 4	カルボキシピニルボリマーカルボキンメナルスターチナトリウムカルボキンメナルスターチナトリウムカルギャンメナルウムコーコーナ・コウムカコーカーカーカーカーカーカーカーカーカーカーカーカーカーカーカーカーカー	2.0	2. 0		· ·		2.0	3.6	2. 0 3. 0	4.0		. 8. 6	2.2.	
3 物	なって スンディコ・スン・アンス 格能の ケロース スントナイト ボリビー ケアレート	2.0	2. 0	4.0		25.0					0 .1			
	精製水	91.6	91.6	90.6	89.6	91.6	91.6	9 0 6	90.6	90.6	91.6	91.6	92, 1	
赵	クエン酸 コハク酸 酒石酸 乳粒 リン酸…水素カリウム	2. 0	2.0	2.0	2.0	2. 0	2. 0	2. 0	2.0	2. 0	1. 0	1. 0	1, 0	
蝚	第	++++	+++	++++	+++	+ +	÷ ÷	÷+÷	+ +	÷ ÷	+ + +	+++	++++	
萩	気心の持続性	+	++	++	+++	+++	+	+ + +	++	++	++	+++	+++	
														ı

【0089】実施例85~108

酸性組成物と炭酸塩の組み合わせよりなる二酸化炭素経 皮・経粘膜吸収用組成物を表8~表9に示す。

[製造方法] 増粘剤と精製水、酸(有機酸及び/又は無 機酸)を表8、表9のように組み合わせ、酸性組成物を あらかじめ調製する。炭酸塩はそのまま、又は結晶の場 合は粉砕して、又は適当な溶媒に溶解又は分散させて用 🗅 分散させておいて用いてもよい。必要に応じてこれに適

いることもできる。酸性組成物と炭酸塩を混合し、二酸 化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。

<酸性組成物の製造>ビーカー等の容器中で精製水に増 粘剤を溶解又は膨潤させ、酸を溶解又は分散させる。こ のとき必要であれば精製水を加熱して増粘剤の溶解、膨 潤を促進してもよいし、増粘剤を適当な溶媒に溶解又は

特開2000-319187

 \mathbf{o}

当な添加剤や薬効物質等を加えてもよい。

[二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価]

< 発泡性>酸性組成物50gと炭酸塩1.2gを直径5cm、高さ10cmのカップに入れ、その体積を測定する。これを10秒間に20回攪拌混合し二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。攪拌混合1分後の該組成物の体積を測定し、攪拌混合前の体積からの増加率をパーセントで求め、評価基準1に従い、発泡性を評価する。体積の測定は、実施例1~84の〔二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕の<発泡性>に記載の方 □ 法に従い測定する。

< 気泡の持続性>酸性組成物50gと炭酸塩1.2gを直径5cm、高さ10cmのカップに入れ、10秒間に20回攪拌混合し二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。攪拌混合1分後の該組成物の体積を測定し、その2時間後の体積を測定して体積の減少率をパーセントで求め、評価基準2に従い、気泡の持続性を評価する。体積の測定は、実施例1~84の〔二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕の< 気泡の持続性>に記載の方法に従い測定する。

 $\Box\Box$

【0090】 【表8】

													00	
施例	8 5	8 6	8.7	8 8	8 8	0.6	9.1	9.2	93	9.4	9 8	96		
州 (番)	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2, 0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0		
増枯剤) ルギン酸ナトリウム	4.0	4.0	4.0	3.0	3.0	3.0	3.0	2.0	2.0	2.0	2. 0	2.	0	
チルセルロース ルボキンビニルポリマー ルボキンメチルスターチナトリウム		2. 0		1.0	2.0	3.0		VI	2.0	1. 0	2,0			
ルポキシメチルセルロースナトリウム サンタンガム ロスカルメロースナトリウム 晶セルロース						1. 0	1, 0					%		(20)
製水	94.0	92.0	90.0	94.0	93.0	91.0	90.0	94.0	94.0	93.0	90.0	94.	T .	
像水煮ナトリウム	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2,	4	
	+++++++++++++++++++++++++++++++++++++++	+ + +	++++	+++	+++++++++++++++++++++++++++++++++++++++	+ + +	+ + +	+++	+++	+ +	+ + +	+ + +		
特赦性	† +	+++++	++++	+++	++	++++	++++++	++	+ + +	+++	+ + +	++++	T	

[0091]

【表9】

政酸塩

	火箱例	9,7	8 6	6.6	100	101	102	103	104	105	106	107	108
	(酸) クドン酸 コハク酸 超石酸 乳液 乳酸 リン酸二水素カリウム	2.	2.0	2. 0	2.0	6.3	. 0	2. 0	. 0	2.0	1. 0	1.0	1. 0
以 性	(増払利) アルギン酸ナトリウム エチルセルロース	1. 0	1. 0	1.0			2.0		1. 0	1.0	1	3.0	
組 広	カルボキシピニルポリマーカルボキシメデルスターチナトリウムカルボキシメデルなターチナトリウムカルボキシメデルセルロースナトリウムキャンタンガム	6,20	, w e			2 0	2, 5	2. 0 4. 0	3.0	22.0	3.0	1. 0	1. 0
\$3	タロスカルメロースナトリウム 結晶セルロース ヒドロキップロピルセルロース ヒドロキップロピルメチルセルロース ペントナイト ボリビニルアルコール	i જાં		2. 0	2 0 0			2. 0			1. 0	0	1. 0
	楫製水	91.0	91.0	93.0	94.0	95.0	91.5	90.0	93.0	91.0	92.0	91.0	94.0
政酸塩	炭酸水素ナトリウム 炭酸ナトリウム	2. 4	2. 4	2. 4	2, 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4
鄒	染泡性	+++	+++	+ + +	+++	+++	+ + +	++++	+++	++	+++	++	+ + +
×	気泡の持続性	+ + ÷	+ + +	++	+++	+++	+++	+++	++	+++	+++	+++	++

【0092】実施例109~144

塩基性組成物と酸の顆粒剤との組み合わせよりなる二酸 化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を表10~表12に示 す。

〔製造方法〕増粘剤と精製水、炭酸塩と酸(有機酸及び より流動化し、他の化合物を包含した後、溶媒除去又は /又は無機酸)、マトリックス基剤を表10~表12の 冷却等により固化し、粉砕等により顆粒を形成する化合ように組み合わせ、塩基性組成物と酸の顆粒剤をあらか □ 物、もしくは他の化合物と混合、圧縮して固化し、粉砕

じめ調製する。この顆粒剤は徐放性であってもよい。塩 基性組成物と酸の顆粒剤を混合し、二酸化炭素経皮・経 粘膜吸収用組成物を得る。本発明でいうマトリックス基 剤とは、溶媒による溶解や膨潤、加熱による溶融などに より流動化し、他の化合物を包含した後、溶媒除去又は 冷却等により固化し、粉砕等により顆粒を形成する化合 物、もしくは他の化合物と混合、圧縮して固化し、粉砕

等により顆粒を形成する化合物で水により溶解もしくは 崩壊するものすべてをいう。マトリックス基剤として は、エチルセルロース、エリスリトール、カルボキシメ チルスターチ及びその塩、カルボキシメチルセルロース 及びその塩、含水二酸化ケイ素、キシリトール、クロス カルメロースナトリウム、軽質無水ケイ酸、結晶セルロ ース、合成ケイ酸アルミニウム、合成ヒドロタルサイ ト、ステアリルアルコール、セタノール、ソルビトー ル、デキストリン、澱粉、乳糖、白糖、ヒドロキシエチ ルセルロース、ヒドロキシプロピルセルロース、ヒドロ キシプロピルメチルセルロース、ヒドロキシプロピルメ チルセルロースアセテートサクシネート、ヒドロキシプ ロピルメチルセルロースフタレート、プルラン、ポリエ チレングリコール、ポリビニルアルコール、ポリビニル ピロリドン、マンノース、メチルセルロースなどがあげ られ、これらの1種又は2種以上が用いられる。

<塩基性組成物の製造>実施例1~84に記載の塩基性 組成物の製造方法に従い製造する。

<酸の顆粒剤の製造>マトリックス基剤に低融点化合物 を使用する場合は、ビーカー等の容器中で加熱により溶 □ 融させた低融点マトリックス基剤に酸を加えて十分攪 拌、混合する。必要に応じてこれに適当な添加剤や薬効 物質等を加えてもよい。これを室温で徐々に冷やしなが ら更に攪拌し、固まるまで放置する。ある程度固まって きたら冷蔵庫等で急速に冷却してもよい。マトリックス 基剤に低融点化合物を用いない場合は、ビーカー等の容 器中でマトリックス基剤を水又はエタノールのような適 当な溶媒に溶解又は分散させ、これに酸を溶解又は分散 させて十分混合した後にオーブン等で加熱して溶媒を除 去し、乾燥させる。完全に固まったら粉砕し顆粒とす

る。このとき顆粒の大きさを揃えるために篩過してもよ

【0093】なお、本発明において上記の酸の顆粒剤の 製造方法は本実施例に限定されることはなく、乾式破砕 造粒法や湿式破砕造粒法、流動層造粒法、高速機拌造粒 法、押し出し造粒法などの常法に従い製造できる。

[二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価]

<発泡性>塩基性組成物50gと酸1g相当量の酸の顆 粒剤を直径5 cm、高さ10 cmのカップに入れ、その 体積を測定する。これを10秒間に20回攪拌混合し二 酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。攪拌混合1 分後の該組成物の体積を測定し、攪拌混合前の体積から の増加率をパーセントで求め、評価基準1に従い、発泡 性を評価する。

【0094】体積の測定は、実施例1~84の「二酸化 炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕の<発泡性>に 記載の方法に従い測定する。

<気泡の持続性>塩基性組成物50gと酸1g相当量の 酸の顆粒剤を直径5cm、高さ10cmのカップに入 れ、10秒間に20回攪拌混合し二酸化炭素経皮・経粘 膜吸収用組成物を得る。 攪拌混合 1 分後の該組成物の体 積を測定し、その2時間後の体積を測定して体積の減少 率をパーセントで求め、評価基準2に従い、気泡の持続 性を評価する。

【0095】体積の測定は、実施例1~84の〔二酸化 炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価] の<気泡の持続 性>に記載の方法に従い測定する。

[0096]

【表10】

ПП

-25-

尖饰例	109	110	111	112	113	114	115	116	117	118	119	120	
以酸水紫ナトリウム	2.4	2, 4	2. 4	2. 4	2. 4	2.4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	00
(始枯剤) アルギン酸ナトリウム オテルセンピース カルボキンピールポリマー カルボキンダチルスターチナトリウム カルボキシメチルスターチナトリウム キサンタンガム クロスカルメロースナトリウム 結晶セルロース 松品セルロース ボリビールアルコール ボリビールアルコール	4.2 % 0.0 0	1.0	3. 0	3. 0 1. 0	3. 0	တ် လံ	2. 0 3. 0 4. 0 2. 0	2. 0 4. 0 .	2. 2 2. 0 0 0	2. 0 2. 0	2, 2, 3, 0	2. 0	
精製水	8 9. 8	92.6	89.6	89.6	9 0 6	92,6	86.6	89.6	89.6	90.6	90,6	90.6	
クエン酸	2, 0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	
(マトリックス基剤) エチルセルロース エリスリトール カルボキシメチルスターチナトリウム カルボキシメチルセカーチナトリウム クロスカルメロースナトリウム ステアリン酸モノグリセリド セタノール ソルビトール ヒドロキシブロピルセルロース Eドロキシブロピルセルロース	4.0	2. 0 4. 0 0. 5	4.0	. 2 . 0 . 5 5 5	0. 5	1. 0	2. 0	4.0	O	0.00	0.0 0.5	. o	00
9 <u>4</u>	+ + +	+++	+ + +	+ + +	+++	+++	++++	++	+++	++++	+++	+ + +	
1の持能性	+ + +	÷ ÷ +	+ + +	÷ + +	+	+ + +	+ + +	+ + +	+ + +	+ + +	+ + ;	+ + +	

[0097]

【表11】

	攻施 例	121	1.2	2 2	123	ε	124	1.2	ည	126	-	2.7	1 2	80	128	6	130	-	3.1	13	2	
14	財敵水業ナトリウム	2. 4	2.	4	2.	4	2. 4	.5	4	2.4	63	4	2,	4	.5	4	2. 4	ς <u>ί</u>	47	2.	4	α
	(特特剤) アルギン酸ナトリウム エチルナルロー2	2.0	.23	0	2. (0	2. 0	.5	0	2.0	6,	0	2.	0	2. (0	2, 0	2.	0	اري	0	3
性 5	カルボキシピニルボリマーカルボキシメチルスターチナトリウムキニギャンメディーコーコーコーニー	3.0	<u> </u>	0	, ,		3.0	က်		3.0	<u>م</u>	0	сэ		8. O		3.0	<i>თ</i>	0	е Э	-	
# 成	インタンガム	.2. 0	<u>e</u> ,	-	2. (0	2.0	2,	0	2. 0	<u>«</u>	0	2.	-	2. (2.0	.23	0	e3.	-	
も	精製水	90.6	9 0.	30	9 0 6	0 6 9	9 .0	90.	9	90.6	9 0,	9	90.	9	90.6	0	0.6	9 0.	9	9 0.	9	
\$	クエン酸	2. 0	2.	0	2.0		2. 0	23	0	2.0	2.	0	2.	0	2.0		2.0	2.	0	2.	0	
9 €	(マトリックス基剤) エチルセルロース エリスリトール										· 6	0	.5	0	2.0		. 0	es	ည		Ι	(21)
類は	ff キシリトール クロスカルメロースナトリウム カーケシール	.c	c	•	-		5. 0	5. 5.	-	5.0	بن	0	₹.		4. 0		4.0	~;		5.		
崔	ソルビトール ヒドロキシブロピルセルロース ヒドロキシブロピルメチルセルロース	_	; 	·	;										0.5		0.5	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	ro	9.	0	
発泡性	1 4	++	++	<u> </u>	++	+		+ + +	┢	+ + +	÷ ÷	-	+	╁	++	† +		† + +		 	Γ	
然光	気泡の持続性	+++	+ + +		+ + +	+++	+	÷ + +		+ + +	+ + +		++++	 	+++	+ + + +	+	+ + +		+++		

[0098]

【表12】

		133	1 3	4	135	136	137	138	139	140	141	142	143	144	4
L	炭酸水業ナトリウム	2. 4	2,	₹	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2.4	2. 4	2.4	2.	4
塩 花	(毎拾版) アグチン酸ナトリウム セラボキシアロラボコレー	2.0	-53	0	2.0	2.0	1.0	0 .1	1. 0	8.0		2.0			00
世		3.0	અં બં	00	8, 2, 0, 0	2,0	6, 2, 0 0	8 8 0 0	8, 6, 0, 0	2.2	1 	3.0	2.2	બ ∻	00
		2. 0									2.0				
본	粘悶セルロース。 ヒドロキシブロビルセルロース こだしキシブロビルセルロース こだしまきがいの カース					···	•	2.0	.; 0		······································				
\$							· ·				····		1. 0		
	勃 製水	9 0.0	90.	9	90.6	90,6	89.6	89.6	89.6	9 0.6	93.6	9 0 6	91.6	9 0.	9
2≊	(数) クエン検 コハク酸 満石後 乳酸 リン酸二水深カリウム	2. 0	2.	0	2. 0	2.0	2. 0	2. 0	2. 0	2.0	2. 0	2, 0	2. 0	::	0.0
8 🛎				+		0.5	1. 0	1. 0	0		1.0	1. 0		i	T
	カルボキンメチルスターチナトリウム カルボキンメテルセルロースナトリウム キンリトール クロスカルメロースナトリウム フェンコ・ギャ・バーコード	5, 0	જાં	0	2. 0	2, 0	2. 0	2.0	2.0	2.0	0 0	2.0	2.0		. O
	ヘン・ン・マー・ファット セタノー・レー・アー・アート ヒドロキシブロピルセルロース ヒドロキシブロピルメチルセルロース マンノース	6.0	<i>-</i> -	ۍ	0.5	0.25	0.25			0. 5		0.25	T. 0		00
概	発冶性	+ +	+ + +	+	++	+++++	+ + +	+ + +	+++++	+ + +	+++++	++++	++	+ + +	
**	気泡の抄続性	+++	÷ +	+	+	++	+++	÷ +	+ + +	÷ ÷	+	+++	+++	+++	

【0099】実施例145~179

酸性組成物と炭酸塩の顆粒剤との組み合わせよりなる二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を表13~表15に示す。

[製造方法] 増粘剤と精製水、炭酸塩と酸(有機酸及び /又は無機酸)、マトリックス基剤を表13~表15の ように組み合わせ、酸性組成物と炭酸塩の顆粒剤をあら かじめ調製する。この顆粒剤は徐放性でもよい。酸性組 成物と炭酸塩の顆粒剤を混合し、二酸化炭素経皮・経粘 膜吸収用組成物を得る。 <酸性組成物の製造>実施例85~108に記載の酸性 組成物の製造方法に従い製造する。

く炭酸塩の顆粒剤の製造>マトリックス基剤に低融点化合物を使用する場合は、ビーカー等の容器中で加熱により溶融させた低融点マトリックス基剤に炭酸塩を加えて十分攪拌、混合する。必要に応じてこれに適当な添加剤や薬効物質を加えてもよい。これを室温で徐々に冷やしながら更に攪拌し、固まるまで放置する。ある程度固まってきたら冷蔵庫等で急速に冷却してもよい。マトリックス基剤に低融点化合物を用いない場合は、ビーカー等

 \Box

П

 \Box

の容器中でマトリックス基剤を水又はエタノールのような適当な溶媒に溶解又は分散させ、これに炭酸塩を溶解 又は分散させて十分混合した後にオーブン等で加熱して 溶媒を除去し、乾燥させる。完全に固まったら粉砕し、 顆粒とする。このとき顆粒の大きさを揃えるために篩過 してもよい。

【 0 1 0 0 】なお、本発明において上記の炭酸塩の顆粒 剤の製造方法は本実施例に限定されることはなく、乾式 破砕造粒法や湿式破砕造粒法、流動層造粒法、高速攪拌 造粒法、押し出し造粒法などの常法に従い製造できる。 〔二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕

<発泡性>酸性組成物50gと炭酸塩1.2g相当量の 炭酸塩の顆粒剤を直径5cm、高さ10cmのカップに 入れ、その体積を測定する。これを10秒間に20回攪 拌混合し二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。 攪拌混合1分後の該組成物の体積を測定し、攪拌混合前 の体積からの増加率をパーセントで求め、評価基準1に 従い、発泡性を評価する。

【0101】体積の測定は、実施例1~84の[二酸化 炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価]の<発泡性>に 記載の方法に従い測定する。

<気泡の持続性>酸性組成物50gと炭酸塩1.2g相当量の炭酸塩の顆粒剤を直径5cm、高さ10cmのカップに入れ、10秒間に20回攪拌混合し二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。攪拌混合1分後の該組成物の体積を測定し、その2時間後の体積を測定して体積の減少率をパーセントで求め、評価基準2に従い、気泡の持続性を評価する。

【0102】体積の測定は、実施例1~84の〔二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕の<気泡の持続性>に記載の方法に従い測定する。

[0103]

【表13】

(増格制)	L	奖施例	145		4 6	146 147	147	147 148	147	147 148 149	147 148 149 150	147 148 149 150 151 15	147 148 149 150 151 152 153 15	147 148 149 150 151 152 153 154 15	147 148 149 150 151 152 153 154 155 15	147 148 149 150 151 152 153 154 155 1
שなおが ルギン様ナトリウム ルボキング チルスターチトリウム ルボキング チルスターチトリウム ルボキング チルスターチトリウム ロスカルメロースナトリウム ロスカルメロースナトリウム ロスカルメロース ドロキンプロビルグ チルセルロース Wyk 製水 サンクン 森別 ロスカルメロース サンクン 森別 ロスカルメロース サンクン 森別 ロスカルメローストリウム Wyk サンプロビルグ チルセルロース ロスカルメローストリウム サンプロビルグ チルセルロース ロスカルメローストリウム サンプロビルグ チルケル ロース ロスカルグロース ドロキンプロビルグ チルセルロース サンプロビルグ チルケルロース ロスカルメロース サンプロビルグ チルケルロース ロスカルメローストリウム サンプロビルグ チルケルロース ロスカルメローストリウム サンプロビルグ チルケルロース カテリッグ 森剤 Wyk サンプロビルケル ローストリウム サンプロビルケール カテリッグ な か ロスカルメローストリウム サンドロンス 本 ロスカルメローストリウム サンプロビルケル ロース カテリッグ な か ロスカルメローストリウム サンドロンス オルケルロース カテリッグ な か ロスカルメローストリウム サンドロンス オルケルロース カテリッグ な か ロスカルメローストリウム サンドロンス オルケルロース カテリッグ な か ロスカルメローストリウム サンドロンス オルケルロース カテリッグ な か ロスカルメロース トリウム サンドロビルセルロース ドロキンプロビルセルロース ドロキンプロビルセルロース ドロキンプロビルケルセルロース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルケーム ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルケース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケルケルレース ドロキンプロビルケート ドロキンプロビルケルケルケーム ドロキンプロビルケルケルケート ドロキンプロビルケルケルケート ドロキャーケート ドロキンプロビルケート ドロキンプロビルケート ドロキンプロビルケート ドロキンプロビルケート ドロキンプロビルケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキンプロビルケート ドロキャーケート ドロキンプロビルケート ドロキンプロビルケート ドロキャーケート ドロキンプロビルケート ドロキンプロビルケート ドロキャーケート ドロキンプロビルケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドローケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドロキャーケート ドローケート ドロキャーケート ドローケート ドローケート ドローケート ドローケート ドロキャーケート ドローケート ドロキャーケート ドローケート ドロキャーケート ドローケー	1	クエン酸		2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.	0	0 2.0	6,	2. 0 2. 0 2.	2.0 2.0 2.0 2.	2.0 2.0 2.0 2.0 2.	2. 0 2. 0 2. 0 2. 0
ルボキンドニルボリマー ルボキンギルスターチトリウム サンタンガム ロスカルズロースナトリウム 日本ルロース サンタンガム ロスカルズロースナトリウム 日本ルロース サンタンガム 日本ルロースナトリウム 日本ルロース 野水煮ナトリウム 日本・プロピルメチルセルロース 野水煮ナトリウム 日本・リーン ロスリート レボキンメチルスターチトリウム ロスリート レボキンメチルスターチトリウム ロスリート レボキンメチルとルロース ロスカルメロース ロスカルメロース ロスカルメロース ロスカルメロース ロスカート ルドト・カート ルド・ナー ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	2			4.0		1	8	တ်	l	0	3 2.0	2.	2.0 2.0 2.	2. 0 2. 0 2. 0 2.	2. 0 2. 0 2. 0 2. 0 2.	2. 0 2. 0 2. 0 2. 0
1. 0 1. 0 2. 0 4. 2. 3. 0 5 0. 5 5 0. 5 6 65 は サンタンガム ロスカルメロースナトリウム おやレコース ドロキンプロピルメチルセルロース 2. 4 2. 4 2. 4 2. 4 2. 4 2. 4 2. 4 2.	姓胡							83	89 v				3. 6	9.	0 3.0 3.	3.0
はたルロース ドロキシブロピルメチルセルロース リビニルアルコール 製水 製水 製水 サルセルロース リスリトール サイキシブロピルケチルサンム サイキシブコピルケルロース ドロキシブロピルケチルサンム ドロキシブロピルケチルリンム ドロキシブロピルケチルサース ドロキシブロピルケチルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース ・ドロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロキシブロピルケチルケルロース トロト・サート・トトト トトト トサート・トトトトトトトトトトトトトトトトトトトトトトトトトトトトトトト	甘甘											2.0	0	0 2.0 2.	0 2.0 2.0 2.	0 2.0 2.0
製水 製水 製水 製水 サーフンス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) マトリックス基剤) ロスカルメロース カイキシメチルセルロース ロスカルメロースナトリウム ロスカルメロースナトリウム ロスカルメロースナトリウム サイキシメチルセルロース タノール カイキシメチルセルロース ドロキシブロビルナチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ロス カイ ドロキシブロビルメチルセルロース ロス カイ ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ロス カイ ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルキャロート ドロキシブロビルメチルキャロート ドロキシブロビルメチルセルロース ドロキシブロビルメチルセルト + + + + + + + + + + + + + + + + + + +	Æ S										2.0		4.	4.	4.	4.
## ## ## ## ## ## ## ## ## ## ## ## ##		精製水	1	on.	9		91.0	E .		6	0.0		0 90.0 91.	0 90.0 91.0 91.	0 90.0 91.0 91.0 91.	0 90.0 91.0 91.0
マトリックス基剤) テルセルロース リスリトール サバキシメチルスターチトリウム サボキンメチルセルロースナトリウム サボキンメチルセルロースナトリウム サブリン酸モノグリセリド タノール カビトール ドロキンプロピルメチルセルロース ドロキンプロピルメチルセルロース ドロキンプロピルメチルセルロース ドロキンプロピルメチルセルロース ドロキンプロピルメチルセルロース ドロキンプロピルメチルセルロース ドロキンプロピルメチルセルロース ドロキンプロピルメチルセルロース ドロキンプロピルメチルセルロース サイキ サイキ サイキ サイキ サイキ サイキ サイキ サイキ	积			1	l	ı	ı	•		~	2, 4		4 2, 4 2.	4 2, 4 2, 4 2.	4 2, 4 2, 4 2, 4 2,	4 2, 4 2, 4 2, 4
ルボキシメチルセルロースナトリウム 4.0 4.0 2.5 1.0 2.0 ロスカルメロースナトリウム 4.0 4.0 4.0 2.5 1.0 2.0 ロスカルメロースナトリウム 4.0 4.0 2.5 0.5 0.5 0.5 いちいとトール カンプロピルメチルセルロース 0.5 0.5 0.5 0.5 いちいち ドロキンプロピルメチルセルロース ++++ ++++ +++ +++ +++ +++ +++ +++ +++	£54 ĕ#				i											
ルビトール ドロキシプロピルセルロース ドロキシプロピルメチルセルロース ドロキシプロピルメチルセルロース キャキ キャキ キャキ キャキ キャキ キャキ キャキ キャキ 特数性 特数性	C 5%	カルボキシメチルセルロースナトリウム クロスカルメロースナトリウム ステアリン酸モノグリセリド セッノーホ		4.0							4.0	°.	0.5	0. 5 0. 02	0. 5 0. 02 0. 03	0. 5 0. 02 0. 03
+++ +++ +++ +++ +++ +++	44 = 1	センノール ソルビトール ヒドロキシプロピルセルロース ヒドロキシプロピルメチルセルロース									0.5		o o		6. 2 6. 5	G
+++ +++ +++ +++	اتقز	U.f.	+++	++++	++++	+ + ÷	+ + +	+ + +	+ + +	+ +		+ + +	+++++++++++++++++++++++++++++++++++++++		+++	++++++
			+ + +	+++	+++	+++	++		÷ ÷ ÷.	‡	+	+++++++++++++++++++++++++++++++++++++++		+ + +	† + +	† + + + +

[0104]

【表14】

	史施例	157	158	8	159	160	-	161	162	2	9 1	<u></u>	164	165	2	166		167	168	®	
盎	クエン酸	2.0	2.	0	2.0	οi	0	2.0	62	0	23	0	2.0	2.	0	2.0		2.0	2.	0	
性组成	(始粘剤) アルギン酸ナトリウム カルボキンメチルスターチナトリウム キサンタンガム	000	લું છે લું	000	2, 2, 2,	જાં જાં જાં	000	2,8,5,	રાં જે લં	000	ໜ່ ອ່າ ໜ່	000	000	જાં છું જો	000	2. 0 2. 0		23.5	લં જે લં	000	00
松	特製水	91.0	91.0		91.0	91.0		91.0	91.0		91.0		91.0	91.0	-	91.0		91.0	91.0	0	
ī	炭酸水素ナトリウム	2. 4	e,i	4	2. 4	2.4	4	2. 4	2.	4	2.	4	2. 4	2.	4	2. 4		2. 4	2,	4	
灰陰塩の類	·					5.	0	6. 0 5. 0	10.	00	. G.	0 0	2. 0	. 4	0 0	1. 0		2.5	က်	-	
粒质	セタノール ソルビトール ヒドロキシブロピルセルロース ヒドロキシブロピルメチルセルロース	0.5 0.05		EN .	. 0									0.	S.	0.5		0.5	6.	0	
₹ 1	免治性	++	++		++	++	· -	+++	+++		+	+		++	T	++	+ + +	+	++		
*	気泡の持続性	+++	÷ + +		+++	+++		+ + +	+++		++++		++++	+ + +		+++	+ + +	+	+++		

[0105]

-31-

【表15】

 \Box

-	_

L	尖拖咧	169	170	171	172	173	174	175	176	177	178	179
, ,	(株) クエン館 コハク酸 酒石酸 乳石酸 乳化酸 リン酸二水素カリウム	2. 0	2.0	2. 0	2, 0	2. 0	2. 0	2. 0	2. 0	2. 0	2. 0	84 0 .
傑 性 組 収 物	(婚結剤) アルギン酸ナトリウム エチルセルロース カルボキンビニルボリマー カルボキンメチルスターチナトリウム カルボキンメチルセルロースナトリウム オルジンガム は耐セレースナトリウム 結晶セルイロースナトリウム は にロキンプロピルセルロース ヒドロキンプロピルセルロース スントチイト ポリピニルアルコール	0 0 0 8 8 8	ત જેલ	8, 2, 8, 8, 9	9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9 9	2. 0 0 0 0	2. 2. 0. 0. 0. 0. 0. 0. 0. 0. 0. 0. 0. 0. 0.	1. 0 3. 0 2. 0 2. 0		2. 0. 0.	1. 0 3. 0 1. 0	2. 0
	精製 水	91.0	91.0	91.0	91.0	90.0	90.0	90.0	93.0	92.0	92.0	91.0
	投酸水粥ナトリウム	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2, 4
	(マトリックス基剤) エチルセルロース エリスリトール キシリトール クロスカルメロースナトリウム ステアリン酸モノグリセリド セタノール	. O	2.0	2, 0	2 0 5	2, 0	1. 0	1. 0	1. 0	1. 0	1. 0	
菜		6.0	. 9	0. 5	0. 25	0. 25			1. 0	0.25		0
一架	発泡性	+ +	÷ + +	+++	+++	÷ + +	+ + +	· ÷ ÷	+ + +	† + +	÷ +	÷ +
気	気池の特続性	+ + +	+	++	++	+++++++++++++++++++++++++++++++++++++++	† + †	÷ + +	÷ +	+++	+++	+ + +

【0106】実施例180~226

酸性組成物と塩基性組成物の組み合わせよりなる二酸化 □ 炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を表16~表19に示す。

[製造方法] 増粘剤と精製水、炭酸塩と酸(有機酸及び/又は無機酸)を表16~表19のように組み合わせ、酸性組成物と塩基性組成物を予め調製する。酸性組成物と塩基性組成物を混合し、二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。

<酸性組成物の製造>実施例85~108に記載の酸性組成物の製造方法に従い製造する。

<塩基性組成物の製造>実施例1~84に記載の塩基性 🖂 記載の方法に従い測定する。

組成物の製造方法に従い製造する。

〔二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕

<発泡性>酸性組成物25gと塩基性組成物25gとを直径5cm、高さ10cmのカップに入れ、その体積を測定する。これを10秒間に20回攪拌混合し二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。攪拌混合1分後の該組成物の体積を測定し、攪拌混合前の体積からの増加率をパーセントで求め、評価基準1に従い、発泡性を評価する。

【0107】体積の測定は、実施例1~84の〔二酸化 炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕の<発泡性>に 記載の方法に従い測定する。

特開2000-319187

<気泡の持続性>酸性組成物25gと塩基性組成物25 gとを直径5cm、高さ10cmのカップに入れ、10 秒間に20回攪拌混合し二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用 組成物を得る。攪拌混合1分後の該組成物の体積を測定 し、その2時間後の体積を測定して体積の減少率をパー セントで求め、評価基準

【0108】体積の測定は、実施例1~84の〔二酸化 炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕の<気泡の持続 性>に記載の方法に従い測定する。

[0109]

*する。

														5
	发施例	180	181	182	183	184	185	186	187	188	189	190	1 9 1	準 2
	クエン酸	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	—т
整		4.0	4.0	4.0	3.0	3.0	3. 0	2. 0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	
#	カルボキンピールボリマー: カルボキンメデルスターチナトリウム: カルボキンメデルスターチナトリウム: カルボキシスチルカカー・スナトロウム		0	7.0	2.0	2.0		8, 4, 00			2.2		3.0	
. =				1. 0	1.0			2. 0		. 0		2.0	2. 0	
成 物		. 				2.0			4.0	0 .				生を評価
	ボリビニルアルコール	0 4 0	0 %	0 %	9.2.0	91.0	0 8 6	87.0	- 1	90.0	92.0	91.0	91.0	
	が存みをよりつム	. 2	2.	5		2. 4	2, 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	_
	(地站剤) アルギン酸ナトリウム	4.0	4.0	4.0	3.0	3. 0	3, 0	2. 0	2.0	2.0	2. 0	2.0	2. 0	表16
#5 \$				T. 0	2.0	2.0	_	6. 4 0 0			2.0	9°.		
世 二 二 二				1. 0		i 				2.0		2. 0	%i	0
						2. 0				4.				
\$	イントケイトはポリビニルアルコール								2. 0					
	特製水	93.6	92, 6	91.6	91.6	90.6	92.6	86.6	89.0	89.6	91.6	91.0	91.0	
象	発泡性	+++	+++++++++++++++++++++++++++++++++++++++	+ + +	+ + +	+++	+ + +	+ + +	† + +	+++	÷ + +	+++	+ + +	
×	気泡の持続性	+++	+ + +	+++	+ + +	+++	+++	+++	++	+++	++	+++	+ + +	
j														

[0110]

【表17】

														ſ
	火祐例	192	193	194	195	196	197	198	199	200	201	202	2.0	60
7	クエン酸	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.	0
2 ≥ 3	(婚払例) アルギン酸ナトリウム フェーナニー	2.0	2.0	3.0	2.0	2.0		2.0	1. 0	1. 0	7.0	°,		
# 55	ユナルセルロース カルボキシビニルボリマー カルボキシメチルスターチナトリウム	4.0	3.0	2.0	2.0	3,0	3.0		6,6				જાં છે જ	
当	カルボキシメチルセルロースナトリウムキサンタンガムト・ドロギンプロデルトルロース		2, 0			2.0	2. 0				2. 0			· · · · · · · ·
参	トドロキンプロピルメチルセルロースポリビニルアルコール	2. 0	_				2.0					2. 0		
	精製水	90.0	91.0	91.0	92.0	92.0	91.0	91.0	93.0	93.0	92.0	93.0	9 1.	٥
	財酸水素ナトリウム	2. 4	2. 4	2.4	2.4	2.4	2.4	2.4	2, 4	2. 4	2. 4	2. 4	2.	-
744 其	(始枯れ) アルギン酸ナトリウム エチルナルロース	2.0	2.0	2.0	2.0			2.0	1. 0	1.0		3.0		
9 #£		4.0	2 0 0	3.0		3.0		3.0	2.0	2.0			wi 60; 60;	000
\$\frac{1}{2} \frac{1}{2}				2.0	 3. 0		2 2 0				2.0		<u>-</u> .	-4-
物		2.0										2. 0		T
	特製水	89.6	90.6	90.6	91.6	90.6	90,6	90,6	92.6	92.6	91.0	9 2. 6	90.	9
聚	発泡性	+ + +	+ + +	+ + +	+++	+++	· + +	++++	+ + +	+ + ÷	+ + + + + + + + + + + + + + + + + + + +	÷ + +	† + +	
E	気泡の持続性	+++	+ + +	+++	+++	+++	+ + +	+ + +	÷ +	+ + +	÷ + +	<u>+</u> +	† + +	

[0111]

)

【表18】

1	发施例	204	205	206	207	208	209	210	211	212	213	214	215	
	クエン酸	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2. 0	2.0	2.0	2.0	r
#	(増枯剂) アルギン酸ナトリウム エチルセルロース	2.0	2.0	3.0	1.0	1.0						3.0		00
姓 類	カルボキンビニルボリマーカルボキンメチルスターチナトリウムカルボキンメチルセメロースナトリウムカルボキンメチルセルロースナトリウム	9.63	2.0	2.0	2.0	2.0		 	9.7.	2. 0	 		. 2.	
쐕		2. 0	2.0			2.0	0	6, 6 0 0	- - -					
\$	都品をルロース E ドロキシブロピルセルロース E ドロキシブロピルメチルセルロース ペントナイト						0.3	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		2.0	2.0	2.0	3, 0	
	植 製水	90.0	90.0	91.0	93.0	91.0	91.0	91.0	93.0	93.0	92.0	93.0	90.0	Г_ Т
	放散水深ナトリウム	2, 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2.4	.2. 4	2. 4	2.4	2.4	2. 4	2. 4	
焰 法	(始れが) アルギン酸ナトリウム ゴチルセルロース カルボキッピーレス	2.0	1. 0	1.0	1. 0	1.0					1. 0	3.0	2,	
\$ #1		2.0	%; %; 0 0	2.0	0	9,9,9	e, e	89 c	e	2.0			2.0	
囊	キザンタンガム クロスカルメロースナトリウム 結晶セルロース	2. 0	2.0	2.0										
成 物							2. 0			2. 0	٥	2.0	3, 0	
	特別	89.6	90.6	90.6	9 2. 6	9 0 6	9 0 6	90.8	92.6	92.6	91.6	92.6	89.6	00
Æ	强治性	+ + +	+++	+++	+++	+++	+ + +	+++	÷ + +	+ + +	÷ + ÷	+ + +	+ + +	
聚	気泡の持続性	+ + +	++	+++	+	+ + +	+ + +	+ + +	+++	+ + +	+ + +	++	+ + +	
l														

[0112]

【表19】

L	光箱色	2.1	9	217	2	2 1 8		219	220	221	2 2	7	223	2.2	4	2.2	ಚ	226	
整	(使) クェン酸 ロハク酸 治石酸 地石酸 乳酸 リン酸二水素カリウム	63		2. 0	c	2.0		2.0	2. 0	6,	9.	0	2.0	25.			00	0 0	
性 權	<u> </u>	23.	-	2,		2.0		2. 0		-	-	-	-	-				9.	
战 4		% %	00	% %	00	2.0		2. 0 2. 0		. si	· · · ·	0	3. 0	တ်		တ်		. 0	
P	ナインタンパム クロスカルメロースナトリウム ヒドロキシブロピルセルロース ヒドロキシブロピルメチルセルロース								2.0	.2	2.	c	2. 0	2.	0	2,	0	2.0	
	精製水	9 2.	0	92. (6 0	2.0	6	2.0	92.0	9 2.	0 92.	0	92.0	9 2.	6 0	. 2	6 0	3.0	
221	(収斂塩) 炭酸水業ナトリウム 炭酸ナトリウム	2.	4	2. 4	4	2. 4		2. 4	2. 4	.2	., .,	4	2. 4	63	4	2.	4	2. 4	
推 其	(始粘剤) アルギン酸ナトリウム エチルカルロース	જાં	0	2. (2.0		2. 0											
± 55		ei ei		8, 8,	00	2.5	***	9,8	3.0	- €	3.	0 0	1. 0 3. 0	s	0 0	- · · ·	00		
成 物	キサンタンガム クロスカルメロースナトリウム ヒドロキシブロピルセルロース ヒドロキシブロピルメチルセルロース								2.0	.23	2.	0	2. 0	6,	0	≈.		;	00
	特製水	91.	6 9	9 1. (6 9	1. 6	6	1.6	9 J. 6	9.1	6 91.	æ	91.6	9 1.	30	9 1.	6 9		90
Ŕ	発冶性	+ + +		+++	+	+++	+		+ + +	+ + +	+++		+ + + +	+ +	+	+ + + +	+	+ + +	—т
₹	気泡の持続性	+++		+++	+	+++		++++	+ + + +	+ + + +	+ + +	$\neg \neg$	+ + + + +	÷ ÷	\neg	++++	#	+	

【0113】実施例227~249

よりなる二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を表20 ~表21に示す。

[製造方法] 増粘剤と精製水、炭酸塩と酸(有機酸及び /又は無機酸)、マトリックス基剤を表20~表21の ように組み合わせ、炭酸塩と酸の複合顆粒剤と含水粘性 組成物をあらかじめ調製する。炭酸塩と酸の複合顆粒剤 と含水粘性組成物を混合し、二酸化炭素経皮・経粘膜吸 収用組成物を得る。炭酸塩と酸の複合顆粒剤は炭酸塩と 酸が徐放性であってもよい。

低融点化合物を使用する場合は、ビーカー等の容器中で 炭酸塩と酸の複合顆粒剤と含水粘性組成物の組み合わせ □ 加熱により溶融させた低融点マトリックス基剤に炭酸塩 と酸を加えて十分攪拌、混合する。必要に応じてこれに 適当な添加剤や薬効物質等を加えてもよい。これを室温 で徐々に冷やしながら更に攪拌し、固まるまで放置す る。ある程度固まってきたら冷蔵庫等で急速に冷却して もよい。マトリックス基剤に低融点化合物を用いない場 合はビーカー等の容器中でマトリックス基剤を無水エタ ノールのような適当な溶媒に溶解又は分散させ、炭酸塩 と酸を溶解又は分散させ、十分混合した後にオーブン等 で加熱して溶媒を除去し、乾燥させる。完全に固まった <炭酸塩と酸の複合顆粒剤の製造>マトリックス基剤に □ ら粉砕し、顆粒とする。このとき顆粒の大きさを揃える

特開2000-319187

 ϖ

ために篩過してもよい。

<含水粘性組成物の製造>ビーカー等の容器中で増粘剤を精製水に溶解又は膨潤させる。このとき必要であれば精製水を加熱して増粘剤の溶解又は膨潤を促進してもよいし、増粘剤を適当な溶媒に溶解又は分散させておいて用いてもよい。必要に応じてこれに適当な添加剤や薬効物質等を加えてもよい。

 \odot

【0114】なお、本発明において上記の炭酸塩と酸の 複合顆粒の製造方法は本実施例に限定されることはな く、乾式破砕造粒法や流動層造粒法、高速攪拌造粒法、 押し出し造粒法などの常法に従い製造できる。

[二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価]

< 発泡性>含水粘性組成物50gと炭酸塩1.2g相当量の炭酸塩と酸の複合顆粒剤とを直径5cm、高さ10cmのカップに入れ、その体積を測定する。含水粘性組成物と炭酸塩と酸の複合顆粒剤の混合物を10秒間に20回攪拌混合し二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。攪拌混合1分後の該組成物の体積を測定し、攪拌

混合前の体積からの増加率をパーセントで求め提拌混合 前の体積からの増加率をパーセントで求め、評価基準1 に従い、発泡性を評価する。

【0115】体積の測定は、実施例1~84の〔二酸化 炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕の<発泡性>に 記載の方法に従い測定する。

<気泡の持続性>含水粘性組成物50gと炭酸塩1.2g相当量の炭酸塩と酸の複合顆粒剤とを直径5cm、高さ10cmのカップに入れ、10秒間に20回攪拌混合し二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。攪拌混合1分後の該組成物の体積を測定し、その2時間後の体積を測定して体積の減少率をパーセントで求め、評価基準2に従い、気泡の持続性を評価する。

【0116】体積の測定は、実施例1~84の〔二酸化 炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕の<気泡の持続 性>に記載の方法に従い測定する。

[0117]

【表20】

(38)

特開2000-319187

L	- 分類を	227	2 2 8	229	230	231	232	233	234	235	2 3 6	237	238	<u></u>
	レロー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー・アー	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2.4	2, 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	
武	<u> </u>	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	00
酸塩と酸の加	(マトリックス活剤) エチルセルロース エリスリトール カルボキンチルスターチナトリウム カルボキシメチルセルロースナトリウム	1. 0			2. 0	1. 0	1. 0				2.0			
合類粒		2.0		1.0	0.5			0.5	0.02	9. 6				
E	センノール ヒドロキンプロピルセルロース ヒドロキンプロピルメチルセルロース マンノース		0.5	0.5		0.5	0.5				0.5	0.5	0. 5	(36)
<u> </u>	(歯枯絶) アルギン酸ナトリウム カルボキンピールボリ・ セルボキッメチルメル・	4.0	4.0	3. G	3. 0	3.0	3.0	2.0	3.0	3.0	3. 0		3.0	
钻铁粗				1.0	1.0	2.0		2, 6	2.0	1. 0	1. 0			
液物	、 粘品セルロース ヒドロキシブロピルメチルセルロース					2.0						2.0		
	特製水	96.0	95.0	93,0	92.0	93, 0	95.0	92.0	93.0	93.0	92.0	93.0	95.0	
*	条泡性	+ +	++	+++	+++	+ + +	+ + +	+ +	++	+ + +	+++	+ + +	+ + +	00
1 25	気泡の持続性	+++	+++	+++	+++	+ + +	+ + +	+++++++++++++++++++++++++++++++++++++++	+++	+++	+ + + +	+ + +	+ ÷ +	

[0118]

【表21】

6 ~ ~ 00 0 0 0 0 -: -: સં က် જ ς. ä es. œ 04 04 00 0 0 0 0 -; -; ď m. ... 00 0 0 ++ _: _: 8 ď. က ci. + 9.4 9 4 0 00 0 0 0 0 a જં ς. ++ ++ Œ 0 00 0 0 S 0 ++ œ. o, 94, ++ 0 00 0 0 0 0 + + + જાં 94. + 40 00 0 0 0 +++ ≈; 94. es. N ÷ 4 2 0 0 S **ن** ريا 0 0 જં સં ď જં 9 8 ď ≈. ++ 241 0 0 ເລ 0 ď o. α. ď જ ∾ં ကဲ 240 4 0 0 0 S. വ 0 + + 8 4 à ્યું જાં e i

0

ς;

カルボキシメチルスターチナトリウム

キシリトール ソルビトール ソルビトールマンノース

(和批和)

リン酸二水素カリウム

炭酸塩と酸の複合類粒剂

トリックス基剤) エリスリトール

Ď

0 S ŝ

જાં

જ ŝ

カルボキシメチルセルロースナトリウ

キサンタンガム

含水粘性組成物

カルボキシメチルスターチナトリウ アポキシアニルポリマ

【0119】実施例250~272

実施例

Φ

4

≈.

《段酸塩》 炭酸水素ナトリウム 炭酸ナトリウム

0

ςį

クドン コハク

3

)

塩基性組成物と酸含有シートの組み合わせよりなる二酸 化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を表22~表23に示

 \mathbf{m}

[製造方法] 炭酸塩と酸(有機酸及び/又は無機酸)、 増粘剤、マトリックス基剤、精製水を表22~表23の ように組み合わせ、塩基性組成物と酸含有シートをあら かじめ調製する。塩基性組成物と酸含有シートを接触さ せ、二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。

<塩基性組成物の製造>実施例1~84に記載の塩基性 組成物の製造方法に従い製造する。

<酸含有シートの製造>ビーカー等の容器中でマトリッ 00クス基剤を水又はエタノール等の溶媒で溶解又は分散さ せ、そこに酸を溶解又は分散させ、ガラス板上に均一な 厚さで必要に応じて適当な大きさに広げ、オーブン等で 乾燥させて酸含有シートを得る。必要に応じてこれに適 当な添加剤や薬効物質等を加えてもよい。また、不織布 や織布、高分子フィルム等を支持体としてもよく、支持 体の周囲に粘着剤を塗布して貼付材とすることも可能で ある。

拉製水

気泡の枠続性

発泡在

0

တ

ロスカルメロースナトリウム ドロキシプロピルセルロース ドロキシプロピルメチルセルロース

Ø 71 71

ポリピニルアルコール

[二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価]

<発泡性>塩基性組成物50gをガラス板上に一辺10

cmの均一な厚みの正方形にのばし、その上に酸 1 g を 含有する一辺 1 0 c mの正方形の酸含有シートを乗せる。 5 分後に該シートと該塩基性組成物の界面に気泡の認められたものを発泡性「O」、認められなかったものを発泡性「 \times 」と評価する。

<気泡の持続性>塩基性組成物50gをガラス板上に一辺10cmの均一な厚みの正方形にのばし、その上に酸1gを含有する一辺10cmの正方形の酸含有シートを

乗せる。5分後と2時間後の両方で該シートと該塩基性組成物の界面に気泡の認められたものを気泡の持続性「〇」、5分後には気泡が認められたが、2時間後には認められなかったものを気泡の持続性「×」と評価する

[0120]

【表22】

	灾施例	250	251	252	253	254	255	256	257	258	259	260	261
	段酸水紫ナトリウム	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4
磁 掬 苹	(姉帖剤) アルギン酸ナトリウム カルボキシメチルスターチナトリウム カルボ・シメチルセルロースナトリウム キャンカンポリ	4.0	4.0	3. 0 1. 0 2. 0	3.0	3. 0	2. 0 3. 0 4. 0	2. 0	2.0	3.0	3.0	2. 0	1. 0
t z	ナンノンスス クロスカルメロースナトリウム 結晶セルロース ヒドロキシプロピルセルロース				•		3.0					2.0	2.0
战 物	ヒドロキンプロピルメチルセルロース ベントナイト ポリピニルアルコール					. 0		4. 0					
	精製水	93.6	92.6	91.6	9 1. 6	90.6	86.6	89,6	89.6	9 0 6	91.6	92.6	92.6
224	クエン酸	2. 0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0
古有シート	(マトリックス基色) オイドラギットS オイドラギットRS ナビュギンよコアニオニコー	2.0	2.0	2.0	3. 0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0		
	トリアセチンボリア・アン・アン・アン・アン・アン・アン・アン・アン・アン・アン・アン・アン・アン							1. 0	1.0			2.0	2. 0
A	条泊性	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
×	気泡の特勢性	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0

[0121]

00

【表23】

	奖施例	262	263	264	265	266	267	268	269	270	27.1	272
到 =	(財産塩) 財債水業ナトリウム 政費ナトリウム	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2.4	1. 2	1.2
第二	(地は別) アルギン酸ナトリウム ェチニナルローユ	2. 0	2.0	2.0	2.0						2.0	2.0
组 成	カーバニアニンボリマー カルボキシビニルボリマー カルボキシメチルスターチナトリウム キャンタンメール	2.0	2.0	2.0	2, 2, 0	1. 0	3.0	3.0	3.0	1. 0 3. 0	, 2, 5 5 5	2.5
魯	ナンノンノルム クロスカルメロースナトリウム					2.0	2. 0	2.0	2.0	2.0		
	精製水	91.6	91.6	91.6	91.6	91.6	91.6	9 1. 6	91.6	91.6	9 0 6	90.8
酸含有シート	(酸) クエン酸 コハク酸 商石酸 利 和酸 リン酸 水茶カリウム	2. 0	2. 0	2.0		2. 0	2. 0	2.0	2.0	2. 0	1. 0	1. 0
	(マトリックス基剤) オイドラギットS オイドラギットRS	2. 0	2.0	2.0	2, 0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0
%.	免治性	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
然	気泡の持続性	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0

【0122】 実施例273~294

酸性組成物と炭酸塩含有シートの組み合わせよりなる二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を表24~表25に示す。

〔製造方法〕炭酸塩と酸(有機酸及び/又は無機酸)、 増粘剤、マトリックス基剤、精製水を表24~表25の ように組み合わせ、酸性組成物と炭酸塩含有シートをあ らかじめ調製する。酸性組成物と炭酸塩含有シートを接 触させ、二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。 <酸性組成物の製造>実施例85~108に記載の酸性 組成物の製造方法に従い製造する。

20 *10cmの均一な厚みの正方形にのばし、その上に炭酸

塩1.2gを含有する一辺10cmの正方形の炭酸塩含

有シートを乗せる。5分後と2時間後の両方で該シート

もよく、支持体の周囲に粘着剤を塗布して貼付材とする ことも可能である。

[二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の評価]

<発泡性>酸性組成物 50g をガラス板上に一辺 10c mの均一な厚みの正方形にのばし、その上に炭酸塩 1.2g を含有する一辺 10c mの正方形の炭酸塩含有シートを乗せる。 5分後に該シートと該酸性組成物の界面に気泡の認められたものを発泡性「<math>O」、認められなかったものを発泡性「 \times 」と評価する。

と該酸性組成物の界面に気泡の認められたものを気泡の 持続性「〇」、5分後には気泡が認められたが、2時間 後には認められなかったものを気泡の持続性「×」と評 価する。

[0123]

【表24】

<気泡の持続性>酸性組成物50gをガラス板上に一辺*□

	双脑例	273	274	275	276	277	278	279	280	281	282	283
	クエン酸	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2, 0	2.0	2. 0	2.0	2.0	2.
製	(敬结剤) アルギン酸ナトリウム	4.0	4.0		3.0	3.0	2.0	2.0	2.0	2.0	1.0	-
粗	カルボキシメチルスターチナトリウムカルボキシメチルセルロースナトリウム		1. 0	2.0		2.0	a, 4.		6		. 8.	<i>∞</i> i
#	ギリンタンガム クロスカルメロースナトリウム 結晶セルロース				; :		2.0					
썶	トドロキンプロピルセルローストドロキンプロピルメチルセルロース					2.0						~
\$3	ベントナイト ボリピーゲアゲローグ							2.0				
	特製水	94.0	93.0	92.0	92.0	91.0	87.0	90.0	90.0	91.0	92.0	93.
逑	設酸水楽ナトリウム	2.4	2. 4	2. 4	2.4	2. 4	2.4	2. 4	2. 4	2. 4	2.4	2.
雌塩 含有	1	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2. 4	2.	.; 4	
ツーエ								0.2	0.2			2.
A	免治性	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
**	気泡の持続性	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0

[0124]

四 【表25】

Г		284	2 8	5 2	9 8	287	2 8	80	289	29(0	291	292	293		294	
\$≥	(酸) クエン酸 凹つな酸 割つな 乳酸 リン酸二水素カリウム	2, 0	2,	0	2. 0	2. (2,	0	2. 0	6,		2. 0	2.0	1. 0		1. 0	0 0
性 組 氐 物	(始枯光) アルギン酸ナトリウム カルボキシピニルボリマー カルボキシメチルスターチナトリウム. カルボキシメチルスターチナトリウム. キサンタンガム ウロスカルメロースナトリウム トドロキシブロドルナロース	0 0 0	જાં જાંજ	0 00	3. 0. 0	6, 6, 6,	0 00	0 000			0 000	1. 0 1. 0 2. 0 1. 0	1. 0 2. 0 1. 0	તાં તાંજી	0 00	3. 6 3. 0 0. 0	
	特製水	91.0	9 1.	0 9 1	1. 0	91. (0 93.	-	93.0	93.	6 0	3.0	93.0	9 1.	8	J. 0	
段 数 强	(炭酸塩) 炭酸水素ナトリウム 炭酸ナトリウム	2. 4	2.	2	2. 4	2.	4 2.	₩.	2. 4	2.	4	2. 4	2. 4	2.	4	2. 4	
含有シート	(マトリックス基剤) オイドラギットS オイドラギットRS	2, 4	2,		2. 4	.23	4 2.	4	2. 4	8.	~	2. 4	2. 4	2.	4	2. 4	
E	発泡性	0	0	0		0	0		0	0		0	0	0		0	00
繁	気泡の特能性	0	0	0		0	0		0	0	_		0	0	_	0	

【0125】実施例295 (炭酸塩と酸と含水粘性組成 物の組み合わせよりなる閉鎖療法用二酸化炭素経皮・経 粘膜吸収用組成物)

[製造方法] 炭酸水素ナトリウム 0. 24 g とクエン酸 0.2gを混合し、6cm×7cmのフィルムドレッシ ング材(商品名テガダーム、3M社製)の粘着面の端か ら2cmの内側に均等に広げ、その上から5cm×6c mの薄い不織布をかぶせ、該炭酸水素ナトリウムと該ク エン酸の混合物がこぼれないようにこの不織布を該フィ 🗆 物の組み合わせよりなる閉鎖療法用二酸化炭素経皮・経

ルムドレッシング材の粘着面に接着する。該不織布上 に、実施例227~249の<含水粘性組成物の製造> に記載の製造方法に従い製造したアルギン酸ナトリウム 0.3g、カルボキシメチルセルロースナトリウム 0. 2g、精製水9.5gよりなる含水粘性組成物を不織布 の端から1 c m内側に均一な厚さに塗布し、閉鎖療法用 二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。

実施例296 (炭酸塩と酸の複合顆粒剤と含水粘性組成

粘膜吸収用組成物)

[製造方法] セタノール5gを100mlのビーカー中 で温浴により溶融し、これに炭酸水素ナトリウム24g とクエン酸20gを加えてよくかき混ぜる。これらが十 分混合されたら室温で徐々に冷やしながら更にかき混 ぜ、ある程度固まってきたらかき混ぜるのをやめて完全 に固まるまで放置する。完全に固まったら粉砕し、炭酸 塩と酸の複合顆粒剤を得る。

【0126】該複合顆粒剤0. 49gを6cm×7cm のフィルムドレッシング材(商品名テガダーム、3 M社 🗅 製) の粘着面の端から2cmの内側に薄く広げ、その上 から5cm×6cmの薄い不織布をかぶせ、該複合顆粒 剤がこぼれないように、この不織布を該フィルムドレッ シング材の粘着面に接着する。該不織布上に、実施例2 27~249の<含水粘性組成物の製造>に記載の製造 方法に従い製造したアルギン酸ナトリウム O. 3 g、カ ルボキシメチルセルロースナトリウム0.2g、精製水 9.5gよりなる含水粘性組成物を不織布の端から1c m内側に均一な厚さに塗布し、閉鎖療法用二酸化炭素経 皮・経粘膜吸収用組成物を得る。

実施例297 (塩基性組成物と酸被覆顆粒剤との組み合 わせよりなる二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物)

[製造方法] 塩基性組成物と酸被覆顆粒剤を混合攪拌 し、二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物を得る。これ らの混合比は任意に設定できるが、炭酸塩1.2重量部 相当の塩基性組成物に対し、酸1重量部相当の酸被覆顆 粒を試験例では用いる。

〈塩基性組成物の製造〉メチルパラベン2g、炭酸水素 ナトリウム24g、カルボキシメチルスターチナトリウ ム40g、アルギン酸ナトリウム40g、カルボキシメ チルセルロースナトリウム40gを2,000mlの水 に溶解又は分散させ、十分攪拌して塩基性組成物を得 る。必要に応じてこれに適当な添加剤や薬効物質等を加 えてもよい。

〈酸被覆顆粒剤の製造〉常法に従い、クエン酸1.8k gを7%HPC-Lエタノール溶液722gに溶かした 溶液をCFグラニュレーターを用いて精製白糖顆粒(商 品名ノンパレル103、フロイント産業株式会社) 9 k gに吹き付け、乾燥後、酸被覆顆粒剤10.7kgを得 た。

実施例298 (炭酸塩及び植物精油含有含水粘性組成物 と酸の顆粒剤との組み合わせよりなる二酸化炭素経皮・ 経粘膜吸収用組成物)

[製造方法] メチルパラベン1g、炭酸水素ナトリウム 12g、カルボキシメチルスターチナトリウム25g、 アルギン酸ナトリウム20g、カルボキシメチルセルロ ースナトリウム25g、グレープフルーツ油0.5m 1、カユプテ油0.1ml、ローズウッド油0.1m 1、ゼラニウム油0.1ml、食用緑色色素0.01 g、酢酸アルファ・トコフェロール1mlを1,000 ID 試験例6(髪の艶に対する試験)

mlの水に溶解又は分散させ、十分攪拌する。必要に応 じてこれに適当な添加剤や薬効物質等を加えてもよい。 その25gに実施例297の酸被覆顆粒剤1.2gを加 えて攪拌し、二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物から なるクリームを得る。

実施例299(含水粘性組成物と二酸化炭素よりなる二 酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物)

[製造方法] 炭酸水素ナトリウム12g、カルボキシメ チルスターチナトリウム20g、アルギン酸ナトリウム 20gを1,000m1の水に溶かし、含水粘性組成物 を得る。これに小型二酸化炭素ボンベ(商品名テトラC O2ボンベ、ワーナー・ランバート社製) につないだ外 径6.0mm、内径3.5mm、長さ60cmのビニー ルチューブの先端を入れ、二酸化炭素を吹き込みながら カルボキシメチルセルロースナトリウム20gを加えて 攪拌しながら溶かすことにより、二酸化炭素経皮・経粘 膜吸収用組成物を得る。

試験例1 (足白癬に伴う痒みの治療試験)

41歳男性。強い痒みを伴う右足の足白癬に対し、実施 例8の組成物100gを洗面器に満たして足を約20分 \Box 間浸けさせたところ、本組成物による一度の治療で痒み がとれた。

試験例2 (足白癬に伴う痒みの治療試験)

73歳女性。非常に強い痒みを伴う両足の足白癬に対 し、実施例18の組成物300gを洗面器に満たして足 を約20分間浸けさせた。外用抗真菌剤による2年間の 治療が全く効果がなかったが、本組成物による一度の治 療で痒みがとれた。

試験例3 (口角炎治療試験)

41歳男性。実施例8の組成物1gを10分間口角炎に 塗布したところ、痛みが消失し、傷口がふさがって治癒 した。

試験例4 (褥創治療試験)

78歳男性。肺ガンの進行により寝たきりとなり、腰部 から臀部にかけて褥創が発生した。褥創の深さは約4 c mで筋膜まで達していた。実施例1の組成物100gを 褥創のポケットに満たし、20cm×30cmのフィル ムドレッシング材(商品名テガダーム、3M社製)で2 0分間覆った。該組成物とフィルムドレッシング材は毎 日交換した。治療開始11日目で褥創の深さは1cmに 改善された。治療開始から1ヶ月後には肉芽はほぼ周囲 の正常皮膚と同じ高さにまで盛り上がった。

試験例5 (ズック靴皮膚炎治療試験)

8歳男性。ズック靴皮膚炎のために両足底が出血し、ス テロイド外用剤(商品名リンデロンV軟膏、塩野義製薬 社製)を2ヶ月間塗布したが効果がなかった。実施例2 0の組成物30gを1日1回10分間、毎日足底に塗布 したところ、4日目に傷口が塞がり、1ヶ月で完治し た。

 \Box

 \odot

41歳男性。髪の艶がなくなり、老けた感じに見えるの を気にしていたため、実施例18の組成物20gを1日 1回約15分間、毎日髪に塗布したところ、3日目から 髪の艶がよくなった。

試験例7 (アトピー性皮膚炎治療試験)

4歳女性。両膝裏のアトピー性皮膚炎に対し、実施例2 0の組成物5gを1日1回5分間、毎日塗布したとこ ろ、2週間で皮膚の黒ずみが消え、4週間で皮膚の乾燥 が治癒した。

試験例8 (顔と腹部の部分痩せ試験)

41歳男性。ふっくらした頬と太いウエストを痩せさせ たいと希望し、実施例8の組成物を1日1回15分間、 毎日右頬に30g、腹部に100g塗布した。2ヶ月後 に右頬が5名の評価者全員により明らかに小さくなった と判断された。腹部はウエストが6 c m減少した。

試験例9 (肌質改善及び顔痩せ試験)

37歳女性。ふっくらした頬と荒れ肌、肌のくすみに悩 み、種々の化粧品を試したが効果が得られなかった。実 施例20の組成物50gを1日1回10分間、毎日顔全 体に塗布したところ、1回目の塗布で肌のくすみが消え ロ て白くなり、きめ細かい肌になった。2週間後には3名 の評価者全員により、顔が小さくなったと判断された。 試験例10 (頸肩腕症候群治療試験)

42歳男性。コンピュータ操作の疲れからくる頸肩腕症 候群(肩こり)に対し、外用抗炎症剤(商品名タイガー バーム、龍角散社製)を塗布したが全く効果が得られな かった。実施例20の組成物40gを20分間肩に塗布 したところ、頸肩腕症候群が治癒した。

試験例11 (尋常性乾癬治療試験)

37歳女性。非常に強い痒みを伴う膝の尋常性乾癬に対 □□ し、実施例20の組成物3gを1日1回10分間、毎日 塗布した。1回の塗布で痒みが消失した。2週間後に患 部の黒ずみが改善した。

試験例12 (鶏眼治療試験)

37歳女性。痛みを伴う左足小指の右側にできた鶏眼に 実施例20の組成物2gを1日1回10分間、5日間塗 布したところ、サリチル酸製剤のように鶏眼の周囲の正 常皮膚が損傷されることなく治癒した。

試験例13 (腕の部分痩せ試験)

36歳女性。二の腕の太さを気にしていたため、実施例 □ 18の組成物30gを左の二の腕に塗布し、食品包装用 フィルム(商品名サランラップ、旭化成社製)をその上 からまいて6時間放置したところ、二の腕の周囲長が2 cm減少した。

試験例14 (臀部の化膿性湿疹治療試験)

29歳男性。臀部全体にできた化膿性湿疹に対し、実施 例18の組成物40gを1日1回20分間、7日間塗布 したところ、化膿性湿疹が治癒した。

試験例15 (虫さされの痒み治療試験)

タミン剤(商品名セレスタミン錠、シェリングプラウ社 製)の服用とステロイド外用剤(商品名テラコートリル 軟膏、ファイザー製薬社製)の塗布により局所の腫脹、 発赤は消失したが、徐々に痒みが出現し、2週後にも痒 みのため不眠をきたすまでになった。実施例18の組成 物5gを15分間塗布したところ、痒みが消失し、安眠 を得られた。

ПП

試験例16 (足白癬に伴う痒みの治療試験)

32歳女性。非常に強い痒みを伴う両足の足白癬に対 し、抗真菌剤(商品名メンタックスクリーム、科研製薬 社製)を2ヶ月間塗布したが、痒みがまったくおさまら なかった。実施例8の組成物100gを洗面器に満たし て足を約20分間浸けさせたところ、一度の治療で痒み がとれた。その4日後に再度実施例8の組成物100m 1を洗面器に満たして足を約20分間浸けさせたとこ ろ、病変の肉眼的所見も著明に改善した。

試験例17(掌蹠膿疱症治療試験)

22歳女性。強い痒みを伴う両手の掌蹠膿疱症に対し、 実施例18の組成物100gを洗面器に満たして手を約 15分間浸けさせたところ、直ちに痒みが消失した。

試験例18 (アトピー性皮膚炎治療試験)

8歳男性。一部角化、亀裂を伴い疼痛と痒みの非常に強 い手指のアトピー性皮膚炎に対し、実施例8の組成物5 0gをカップに満たして指先を20分間浸けさせたとこ ろ、直ちに痒みが消失した。翌日には亀裂部に上皮形成 が認められ、疼痛も軽減した。

試験例19 (尋常性乾癬治療試験)

37歳女性。非常に強い痒みを伴う膝の尋常性乾癬に対 し、実施例296の組成物10.49gを30分間貼付 した。痒みは直ちに消失し、患部上皮の角化、乾燥が著 明に改善した。

試験例20 (顔面の擦過傷治療試験)

10歳男性。右顔面の3cm×4cmの擦過傷に対し、 実施例296の組成物10.49gを貼付した。該組成 物は毎日貼付し、1日1回交換した。2日目に痂皮形成 することなく上皮化が認められ、5日目に瘢痕化するこ となく治癒した。

試験例21 (乾燥性皮膚掻痒症)

69歳男性。両下腿の乾燥性皮膚掻痒症に対し、実施例 20の組成物50gを塗布し、20分間食品包装用フィ ルム(商品名サランラップ、旭化成社製)で覆ったとこ ろ、痒みが消失した。

試験例22 (褥創治療試験)

65歳男性。脳内出血の血腫除去手術後より植物状態に なり、仙骨部に15cm×15cm大の骨膜に達するIV 度褥創が生じた。創面には壊死組織が付着し、深いポケ ットが形成され、滲出液も認められた。生理的食塩水に よる創面の洗浄およびポビドンヨードシュガー塗布によ る治療を行ったが、ほとんど効果が得られなかった。実 51歳女性。ハチに腕と手指の2カ所を刺され、抗ヒス □ 施例297の組成物30gを1日1回、ポケット内に充

填し、更に創面に盛り上げるように塗布し、その上に2 0cm×30cmのフィルムドレッシング材(商品名テ ガダーム、3M社製)を貼付した。該組成物とフィルム ドレッシング材は毎日交換した。該組成物投与5日目で 創面より壊死組織、滲出液が消失して急速な治癒傾向を 示した。同時に、良性肉芽の増生を認めた。2ヶ月目に は褫創の大きさ、深さは著明に縮小し、創面には上皮が 形成され、ポケットも消失した。

試験例23 (歯槽膿漏治療試験)

28歳女性。歯肉の腫脹と発赤が著しく、歯肉が歯牙の ① 上まで達していた。歯周ポケットのスケーリングを行 い、実施例297の組成物30gを2日に1回、歯周ポ ケット内に注入し、更に歯肉全体を覆うように20分間 途布した。1ヶ月後には歯肉の腫脹と発赤はほとんど解 消した。

試験例24 (口唇裂傷治療試験)

7歳女性。下口唇を上顎前歯にて咬み、歯牙の跡が残る 外傷性の裂傷を受けた。実施例297の組成物5gを2 0 分間塗布したところ、ほぼ傷跡が残らない程度に回復 した。

試験例25 (義歯性潰瘍治療試験)

67歳女性。義歯装着後、義歯床下粘膜に、義歯不適合 による疼痛を伴う潰瘍が発生した。義歯を脱着して辺縁 部を削り、義歯の適合をはかるとともに、潰瘍部に実施 例297の組成物5gを塗布し、義歯を再装着した。5 日後の診察では、潰瘍は消失していた。

試験例26(そばかすについての試験)

38歳女性。長年そばかすに悩み、様々な化粧品を使用 するも効果がなかったため、実施例298の組成物2 6. 2gを1日1回20分間、毎日顔全体に塗布したと DD ころ、3日目でほくろの方が目立つほどにそばかすが薄 くなった。

試験例27 (口内炎治療試験)

43歳男性。右口蓋部にできた疼痛を伴う口内炎に対 し、実施例170の組成物3gを20分間塗布したとこ ろ、直ちに疼痛は消失した。

試験例28 (膿痂疹治療試験)

4歳女性。右上腕の膿痂疹に対し、実施例297の組成 物10gを1日1回20分間塗布したあと、フシジン酸 ナトリウム軟膏(商品名フシジンレオ軟膏、三共株式会 〇〇 社製) 適量を塗布する治療を毎日行ったところ、5日目 に瘢痕を伴わずに治癒した。

試験例29 (尋常性ざ瘡治療試験)

28歳女性。顔面全体の尋常性ざ瘡に対し、各種外用非 ステロイド性抗炎症剤や内服抗生物質などを試みるも、 全く無効であった。実施例297の組成物30gを1日 1回30分間、毎日塗布したところ、2ヶ月で丘疹は平 坦になり、わずかに発赤を残すのみとなった。

試験例30(下肢皮膚潰瘍治療試験)

び点状のびらんに対し、実施例297の組成物15gを 1日1回20分間、毎日塗布したところ、びらんは1回 目の塗布で消失、治癒した。10日目には皮膚潰瘍も著 明に縮小したため、該組成物の投与を中止したが、翌日 には痂皮を形成して治癒した。

 $\Box\Box$

試験例31 (下肢冷感、掻痒、しびれ感治療試験) 71歳男性。末梢循環障害による両下肢の冷感、掻痒、 しびれ感に対し、実施例31の組成物30gを週1回2 0分間下肢に塗布したところ、7回の塗布でこれらの症 状が消失した。

試験例32 (歯肉炎治療試験)

42歳男性。強い歯痛を併発した、腫脹と発赤が著しい 歯肉炎に対し、実施例297の組成物10gを1回10 分間、1日目に3回、2日目に2回塗布した。歯痛は1 回目の塗布で消失し、歯肉の腫脹と発赤は著明に改善し

試験例33 (除毛後の再発毛抑制試験)

38歳女性。腋のむだ毛を週2回剃刀で剃っていたが、 剃刀で剃る回数を少なくできないかと悩んでいた。実施 □ 例135の組成物30gを両腋の下に各15gずつ1日 1回15分間、毎日塗布したところ、1ヶ月後以降は腋 のむだ毛は1度剃るとその後の再発毛が遅れ、1週間に 1回剃刀で剃るだけでよくなった。

実施例300

水200mlにヒドロキシプロピルセルロース4g、C MC-Na10g、炭酸水素ナトリウム2. 4gを加 え、ハンドミキサーで固形分が完全に分散、もしくは溶 けるまで攪拌し、薄黄色の非常に粘稠な塩基性組成物2 16. 4gを得た。その25gを計り取り、クエン酸 0.24gを加えて完全に溶けるまで混合攪拌し、多量 の気泡を含んだ薄クリーム色の二酸化炭素経皮・経粘膜 吸収用組成物25.24gを得た。

実施例301

水200m1にヒドロキシプロピルメチルセルロース4 g、CMC-Na6g、炭酸水素ナトリウム2.4g、 カルボキシメチルスターチナトリウム5g、メチルパラ ベン0.2g、酢酸トコフェロール0.5g、ゼラニウ ム抽出液 O. 1g、ローズウッド抽出液 O. 1g、グレ ープフルーツ抽出液0.1gを加え、ハンドミキサーで 固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、薄茶 色の非常に粘稠な塩基性組成物218.4gを得た。そ の25gを計り取り、クエン酸0.24gを加えて完全 に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだ薄クリー ム色の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物25.24 gを得た。

実施例302

水200mlにヒドロキシプロピルメチルセルロース4 g、CMC-Na8g、炭酸水素ナトリウム2.4g、 メチルパラベン0.2g、酢酸トコフェロール1g、ゼ 63歳女性。下肢静脈瘤による直径1cmの皮膚潰瘍及 □ ラニウム抽出液0.1g、ローズウッド抽出液0.1

 \Box

g、グレープフルーツ抽出液 0.1g、銅クロロフィリンナトリウム微量を加え、ハンドミキサーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、緑色の非常に粘稠な塩基性組成物 215.9gを得た。その25gを計り取り、クエン酸コート白糖顆粒 1.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだ薄緑色の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物 26.2gを得た。

実施例303

水200mlにカルボキシビニルポリマー4g、CMC -Na10g、炭酸水素ナトリウム2.4g、メチルパラベン0.2g、酢酸トコフェロール0.5g、ゼラニウム抽出液0.1g、ローズウッド抽出液0.1g、グレープフルーツ抽出液0.1g、銅クロロフィリンナトリウム微量を加え、ハンドミキサーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、緑色の非常に粘稠な塩基性組成物217.4gを得た。その25gを計り取り、乳酸0.2gを加えて結晶が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだ薄緑色の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物25.2gを得た。

実施例304

水200mlにカルボキシビニルポリマー4g、CMC -Na8g、炭酸水素ナトリウム2.4g、メチルパラベン0.2g、酢酸トコフェロール1g、シコン抽出液0.5g、ローズマリー抽出液0.1g、シソ抽出液0.1g、ソウハクヒ抽出液0.1g、ニンジン抽出液0.1gを加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、紫色の非常に粘稠な塩基性組成物216.5gを得た。その25gを計り取り、乳酸0.2gを加えて結晶が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだ薄ピンク色の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物25.2gを得た。

実施例305

水200m1にカルボキシビニルポリマー4g、CMC -Na8g、炭酸水素ナトリウム2.4g、メチルパラベン0.2g、酢酸トコフェロール1g、シコン抽出液0.1g、ローズマリー抽出液0.1g、シソ抽出液0.1g、ソウハクヒ抽出液0.1g、シン抽出液0.1g、メウハクヒ抽出液0.1g、ニンジン抽出液0.1gを加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、オレンジ色の非常に粘稠な塩基性組成物216.5gを得た。その25gを計り取り、乳酸0.2gを加えて結晶が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだ薄オレンジ色の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物25.2gを得た。

実施例306

水200mlにカルボキシビニルポリマー6g炭酸水素ナトリウム2.4g、メチルパラベン0.2g、月見草油0.1g、シコン抽出液0.1g、ローズマリー抽出液0.1g、ソウハクヒ抽出液

0.1g、ニンジン抽出液0.1g、銅クロロフィリンナトリウム微量を加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、ペールグリーンの非常に粘稠な塩基性組成物209.2gを得た。その25gを計り取り、乳酸0.2gを加えて結晶が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだ金属光沢のあるペールグリーンの二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを得た。

実施例307

□ 水10kgにヒドロキシプロピルメチルセルロース300g、CMC-Na500g、炭酸水素ナトリウム120g、月見草油5g、シソ抽出液5g、シコン抽出液5g、ニンジン抽出液5g、ローズマリー抽出液5g、ソウハクヒ抽出液5g、0.5%銅クロロフィリンナトリウム水溶液8g、天然ビタミンE油10g、フェノキシエタノール100gを加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、ダークグリーンの非常に粘稠な塩基性組成物11.063kgを得た。その25gを計り取り、クエン酸コート白糖顆粒1.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだライトグリーンの二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを得た。

実施例308

水10.5 k gにヒドロキシプロピルセルロース300 g、CMC-Na500g、炭酸水素ナトリウム120 g、月見草油5g、シソ抽出液5g、シコン抽出液5g、ニンジン抽出液5g、ローズマリー抽出液5g、ソウハクヒ抽出液5g、0.5%銅クロロフィリンナトリウム水溶液8g、天然ビタミンE油10g、フェノキシウム水溶液8g、天然ビタミンE油10g、フェノキシロ分散、もしくは溶けるまで攪拌し、ダークグリーンの非常に粘稠な塩基性組成物11.563kgを得た。その25gを計り取り、クエン酸コート白糖顆粒1.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだライトグリーンの二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを得た。

実施例309

水200m1に炭酸水素ナトリウム2g、アルギン酸N a6g、CMC-Na8g、1,3-プチレングリコー ル2g、銅クロロフィリンナトリウム微量を加え、スタ ーラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌 し、暗緑色の非常に粘稠な塩基性組成物218gを得 た。その25gを計り取り、クエン酸コート白糖顆粒 1.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、 多量の気泡を含んだペールグリーンの二酸化炭素経皮・ 経粘膜吸収用組成物26.2gを得た。

実施例310

水200mlに炭酸水素ナトリウム2g、カルメロースナトリウム6g、CMC-Na8g、プロピレングリコール2g、dl-α-トコフェロール1g、銅クロロフ

 \Box

ィリンナトリウム微量を加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、暗緑色の非常に粘稠な塩基性組成物219gを得た。その25gを計り取り、クエン酸コート白糖顆粒1.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだペールグリーンの二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを得た。

実施例311

水200mlに炭酸水素ナトリウム2g、カルボキシメチルスターチナトリウム8g、CMC-Na8g、1,3ープチレングリコール2g、フェノキシエタノール2g、ポリオキシエチレンアルキルエーテル硫酸ナトリウム1g、d1-αートコフェロール1g、銅クロロフィリンナトリウム微量を加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで提押し、緑色の非常に粘稠な塩基性組成物224gを得た。その25gを計り取り、乳酸0.2gを加えて結晶が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだペールグリーンの二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物20.2gを得た。

実施例312

水200mlに炭酸水素ナトリウム2g、ポリビニルピロリドン6g、CMC-Na8g、フェノキシエタノール2g、オレイン酸オクチルドデシル4gを加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、クリーム色の非常に粘稠な塩基性組成物222gを得た。その25gを計り取り、クエン酸コート白糖顆粒1.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだホワイトクリーム色の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを得た。

実施例313

水200mlに炭酸水素ナトリウム2g、ヒドロキシプロピルメチルセルロース6g、CMC-Na8g、グリセリン3g、フェノキシエタノール2g、月見草油0.1g、シソ抽出液0.1g、ニンジン抽出液0.1g、コーズマリー抽出液0.1g、ソウハクヒ抽出液0.1g、天然ビタミンE油0.5g、銅クロロフィリンナトリウム微量を加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、緑色の非常に粘稠な塩基性組成物222.1gを得た。その25gを計り取り、乳酸0.2gを加えて結晶が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだペールグリーンの二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物25.2gを得た。

実施例314

水399.75gに炭酸水素ナトリウム10gを加えて溶かし、別に40℃で熱溶融しておいたポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル2.5gと天然ビタミンE油1.25g、フェノキシエタノール5g、月見草油0.25gの混合物を加え、スターラーで攪拌しながら更にシソ地出液0.25g

ニンジン抽出液 0.25g、ローズマリー抽出液 0.25g、ソウハクヒ抽出液 0.25gを加えて攪拌した。これにあらかじめ 50gの1,3ーブチレングリコールで分散させておいたヒドロキシエチルセルロース 15gとCMC-Na15gの混合物を徐々に加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、薄褐色の非常に粘稠な塩基性組成物 500gを得た。その25gを計り取り、クエン酸コート白糖顆粒 1.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだやや黄色がかった二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物 26.2gを得た。

実施例315

水78.95gに炭酸水素ナトリウム2gを加えて溶か し、別に40℃で熱溶融しておいたポリオキシエチレン ノニルフェニルエーテル0.5gと天然ビタミンE油 0.25g、フェノキシエタノール1g、月見草油0. 05gの混合物を加え、スターラーで攪拌しながら更に シソ抽出液 0.05g、シコン抽出液 0.05g、ニン ジン抽出液 0.05g、ローズマリー抽出液 0.05 g、ソウハクヒ抽出液 0.05gを加えて攪拌した。こ \Box れにあらかじめ10gの1,3-ブチレングリコールで 分散させておいたポリビニルアルコール4gとCMC-Na3gの混合物を徐々に加え、スターラーで固形分が 完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、薄褐色の非常 に粘稠な塩基性組成物100gを得た。その25gを計 り取り、クエン酸コート白糖顆粒1.2gを加えて顆粒 が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだや や黄色がかった二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物2 6.2gを得た。

□ 実施例316

水79.95gに炭酸水素ナトリウム2gを加えて溶か し、別に40℃で熱溶融しておいたポリオキシエチレン ノニルフェニルエーテル O. 5 g と天然ビタミンE油 0. 25g、フェノキシエタノール1g、月見草油0. 05gの混合物を加え、スターラーで攪拌しながら更に シソ抽出液 0.05g、シコン抽出液 0.05g、ニン ジン抽出液 0.05g、ローズマリー抽出液 0.05 g、ソウハクヒ抽出液 O. O5gを加えて攪拌した。こ れにあらかじめ10gの1,3-ブチレングリコールで 分散させておいたアルギン酸Na4gとCMC-Na2 gの混合物を徐々に加え、スターラーで固形分が完全に 分散、もしくは溶けるまで攪拌し、薄褐色の非常に粘稠 な塩基性組成物100gを得た。その25gを計り取 り、クエン酸コート白糖顆粒1.2gを加えて顆粒が完 全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだやや黄 色がかった二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物26. 2gを得た。

実施例317

0.25gの混合物を加え、スターラーで攪拌しながら 水79.95gに炭酸水素ナトリウム2gを加えて溶か 更にシソ抽出液0.25g、シコン抽出液0.25g、 □ し、別に40℃で熱溶融しておいたポリオキシエチレン

П

ポリオキシプロピレンアルキルエーテル0.5 gと天然 ビタミンE油0.25 g、フェノキシエタノール1 g、月見草油0.05 gの混合物を加え、スターラーで攪拌しながら更にシソ抽出液0.05 g、シコン抽出液0.05 g、ニンジン抽出液0.05 g、ローズマリー抽出液0.05 gを加えて増けした。これにあらかじめ10 gの1,3 ーブチレングリコールで分散させておいたアルギン酸Na6 gを徐々に加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、薄褐色の非常に粘稠な塩基性組成物100 gを得た。その25 gを計り取り、乳酸0.2 gを加えて結晶が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだやや黄色がかった二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物25.2 gを得た。

実施例318

水169.9gに炭酸水素ナトリウム2gを加えて溶か し、別に40℃で熱溶融しておいたポリオキシエチレン ポリオキシプロピレンアルキルエーテル2gと天然ビタ ミンE油0.5g、フェノキシエタノール1g、月見草 油0.1gの混合物を加え、スターラーで攪拌しながら 更にシソ抽出液 0.1g、シコン抽出液 0.1g、ニン ジン抽出液0.1g、ローズマリー抽出液0.1g、ソ ウハクヒ抽出液 O. 1 g を加えて攪拌した。これにあら かじめ14gの1、3-ブチレングリコールで分散させ ておいたヒドロキシプロピルセルロース10gを徐々に 加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶け るまで攪拌し、薄褐色の非常に粘稠な塩基性組成物20 0gを得た。その25gを計り取り、乳酸0.2gを加 えて結晶が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を 含んだやや黄色がかった二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用 組成物25.2gを得た。

実施例319

水171.9gに炭酸水素ナトリウム2gを加えて溶かし、これにポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル2gと天然ビタミンE油0.5g、フェノキシエタノール1g、月見草油0.1gの混合物を加え、スターラーで攪拌しながら更にシソ抽出液0.1g、シコン抽出液0.1g、ソウハクヒ抽出液0.1gを加えて攪拌した。これにあらかじめ14gのプロピレングリコールで分散させておいたヒドロキシエチルセルロース10gを徐々に加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、薄褐色の非常に粘稠な塩基性組成物200gを得た。その25gを計り取り、クエン酸コート白糖顆粒1.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだやや黄色がかった二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを得た。

実施例320

水 1 6 7 g に 炭酸水素 ナトリウム 4 g 、 1 , 2 ーペンタ テアレート 6 g とフェノキシエタノール 1 g の混合液 を ンジオール 6 g とフェノキシエタノール 1 g の混合液 7 ID 加え、 提拌混合した。 これにシソ抽出液 0 . 1 g 、 シコ

00

度を加えて溶かした。更にシソ抽出液 0.1 g、シコン 抽出液 0.1 g、ニンジン抽出液 0.1 g、ローズマリー抽出液 0.1 g、ローズマリー抽出液 0.1 gを加えて 攪拌した。これにあらかじめ 1 6 gのプロピレングリコールで分散させておいたカルボキシビニルポリマー 4 gとCMC-Na5gの分散液 25 gを徐々に加え、スターラーで固形分が充分に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、オレンジ油 0.5 gを加えて更に攪拌し、白っぽいオレンジ色の非常に粘稠な塩基性組成物 200 gを得し、その25 gを計り取り、乳酸 0.2 gを加えて結晶が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだややオレンジ色がかった二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物 25.2 gを得た。

実施例321

水9165gに炭酸水素ナトリウム200gを溶かし、別に調製しておいた1,2ーペンタンジオール300gとフェノキシエタノール40g、天然ビタミンE油25gの混合液を加え、攪拌混合した。これに別に調製しておいた1,3ープチレングリコール800gとポリビニルピロリドン200g、CMC-Na250gの分散液を徐々に加え、スターラーで固形分が充分に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、シソ抽出液5g、シコン抽出液5g、ソウハクヒ抽出液5g、ローズマリー抽出液5gを加えて更に攪拌混合し、薄茶色の非常に粘稠な塩基性組成物10kgを得た。その25gを計り取り、アスコルビン酸0.2gを加えて結晶が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだ白っぽい二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物25.2gを得た。

実施例322

水163.6gに炭酸水素ナトリウム4gを溶かし、別 に調製しておいたポリオキシエチレンラウリルエーテル 6gとフェノキシエタノール1gの混合液を加え、攪拌 混合した。これにシソ抽出液〇.1g、シコン抽出液 0.1g、ソウハクヒ抽出液0.1g、ローズマリー抽 出液 0.1 gを加えて更に攪拌混合し、別に調製してお いたグリセリン16gとヒドロキシエチルセルロース4 g、CMC-Na5gの分散液を徐々に加え、スターラ ーで固形分が充分に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、 オレンジ油0.5gと銅クロロフィリンナトリウム微量 を加えて更に攪拌し、ペールグリーンの非常に粘稠な塩 基性組成物200gを得た。その25gを計り取り、ア スコルビン酸0.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで 混合攪拌し、多量の気泡を含んだ白っぽい薄緑色の二酸 化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物25.2gを得た。 実施例323

500mlのビーカー中で水167.6gを4枚羽式攪拌棒の付いたスターラーで1分間に約120回の早さで回転させながら、別に調製しておいたソルビタンモノステアレート6gとフェノキシエタノール1gの混合液を加え、拇葉混合1た。これにシソ地出液0.1g、シス

ン抽出液 0. 1 g、ソウハクヒ抽出液 0. 1 g、ローズマリー抽出液 0. 1 gを加えて更に攪拌混合した。スターラーから一旦攪拌棒をはずし、ビーカーに攪拌棒を突き破ってパラフィンフィルムをかぶせてビーカーに密着させ、ビーカーのふたつの端にパラフィンフィルムを突き通して 2 本のシリコンチューブを挿入し、一方のシリコンチューブに小型二酸化炭素ボンベをつないで二酸化炭素を流した。 5 分後に、別に調製しておいたプロピレングリコール 1 6 gとヒドロキシプロピルセルロース 4 g、CMC-N a 5 gの分散液を入れた針のない注射器の先端をビーカーにかぶせたパラフィンフィルムに差し込み、二酸化炭素を流しながら該分散液を徐々に加え、スターラーで固形分が充分に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、非常に多くの気泡を含んだ薄黄色の非常に粘稠な二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物 2 0 0 gを得た

実施例324

)

水171.9gに炭酸水素ナトリウム2gを加えて溶かし、これにアシルグルタメート2gと酢酸 d 1 - α - トコフェロール0.5g、フェノキシエタノール1g、月見草油0.1gの混合物を加え、スターラーで攪拌しながら更にウコン抽出液0.1g、シコン抽出液0.1g、キューカンが抽出液0.1g、ローズウッド抽出液0.1g、ハマメリス抽出液0.1gを加えて攪拌した。これにあらかじめ14gのプロピレングリコールで分散させておいたヒドロキシプロピルセルロース10gを徐々に加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、薄褐色の非常に粘稠な塩基性組成物20gを得た。その25gを計り取り、クエン酸コート白糖顆粒1.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだやや黄色がかった二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを得た。で入り3

水169.9gに乳酸2gを加えて溶かし、別に40℃ で熱溶融しておいたポリオキシエチレンポリオキシプロ ピレンアルキルエーテル2gと天然ビタミンE油0.5 g、フェノキシエタノール1g、月見草油0.1gの混 合物を加え、スターラーで攪拌しながら更にシソ抽出液 0.1g、シコン抽出液0.1g、ニンジン抽出液0. 1g、ローズマリー抽出液0.1g、ソウハクヒ抽出液 〇〇 0. 1gを加えて攪拌した。これにあらかじめ14gの 1. 3-ブチレングリコールで分散させておいたヒドロ キシプロピルセルロース10gを徐々に加え、スターラ ーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、 薄褐色の非常に粘稠な酸性組成物200gを得た。その 25gを計り取り、炭酸水素ナトリウム1gを加えて粉 末が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだ やや黄色がかった二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物 26gを得た。

実施例326

水200mlに炭酸水素ナトリウム2g、アルギン酸Na6g、CMC-Na8gを加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、非常に粘稠な塩基性組成物214gを得た。その25gを計り取り、クエン酸コート白糖顆粒1.2gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだ黄白色の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを得た。

実施例327

3 水200m1に乳酸2g、アルギン酸Na10gを加え、スターラーで固形分が完全に分散、もしくは溶けるまで攪拌し、非常に粘稠な酸性組成物212gを得た。その25gを計り取り、炭酸水素ナトリウム1gを加えて顆粒が完全に溶けるまで混合攪拌し、多量の気泡を含んだ薄黄色の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物26gを得た。

〈クエン酸コート白糖顆粒の製造〉常法に従い、クエン酸1.8kgを7%HPC-Lエタノール溶液722gに溶かした溶液をCFグラニュレーターを用いて精製白糖顆粒9kgに吹き付け、乾燥後、クエン酸コート白糖顆粒10.8kgを得た。

試験例34 (二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の体 精増加率評価試験)

直径5.5 cm、高さ7 cmの透明カップに塩基性組成物25gとクエン酸コート白糖顆粒1.2g、又は酸性組成物25gと炭酸水素ナトリウム1gを入れて体積Aを測定する。1秒間に1回の早さで60回攪拌し、攪拌終了1時間後の体積Bを測定する。体積Aに対する体積Bの増加率Vを%で表し、以下の基準で組成物の体積増加率を認無する。

V>7 +++ 7>V>5 ++ 5>V>3 + 3>V 0 結果を以下に示す。

[0127]

00	
組成物	評価
実施例300	+++
実施例301	+++
実施例302	+++
実施例303	+++
実施例304	+++
実施例305	+++
実施例306	+++
実施例307	++
実施例308	++
実施例309	+++
実施例310	+++
実施例311	++
実施例312	+++
実施例313	+++
実施例314	++
実施例315	++
実施例316	++
実施例317	++
実施例318	++
実施例319	++
実施例320	++
実施例321	+++
実施例322	++
実施例324	++
実施例325	++
実施例326	+++
<u>実施例327</u>	+++

)

試験例35 (組成物の流動性の評価試験)

1) 塩基性もしくは酸性組成物の流動性

本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の製造キ ットに用いる塩基性もしくは酸性組成物は、表面が滑ら かな長さ40cmのガラス板の端に、その1gを直径1 cmの円盤状に塗り、その円盤が上に来るように水平面 に対して60度の角度で立てたときに、5秒後の該組成 物の円盤の移動距離が15cm以内のものは、二酸化炭 素発生補助剤と反応させて二酸化炭素経皮・経粘膜吸収 組成物としたときにそのまま皮膚粘膜に塗布して使うこ とができる。この位置が15cm以上30cm未満のも のは、二酸化炭素発生補助剤と反応させて二酸化炭素経 🔘 皮・経粘膜吸収用組成物をなさしめたときにそのまま塗 布しては塗布部位から流れ落ちやすいため、布やスポン ジなどの吸収体に含浸させ、吸収体が該組成物で濡れた 面を皮膚粘膜に当てることで既に述べた医療効果もしく は美容効果が得られる。実施例180~266、300 ~322と324の塩基性組成物及び実施例180~2 66、325、327の酸性組成物はすべて本試験にお いて、組成物の移動距離が15cm以内であり、二酸化 炭素発生補助剤と反応させて二酸化炭素経皮・経粘膜吸 収用組成物としたときにそのまま皮膚粘膜に塗布して使 □ で完全に洗い流し、タオルで手を拭いて左手と比較した

うことができるものであった。

2) 二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物の流動性 本発明に用いる二酸化炭素経皮・経粘膜吸収組成物は、 表面が滑らかな長さ40cmのガラス板の端に、その1 gを直径1cmの円盤状に塗り、その円盤が上に来るよ うに水平面に対して60度の角度で立てたときに、5秒 後の該組成物の円盤の移動距離が15cm以内のものは そのまま皮膚粘膜に塗布して使うことができる。この位 置が15cm以上30cm未満のものは、そのまま塗布 □ しては塗布部位から流れ落ちやすいため、布やスポンジ などの吸収体に含浸させ、吸収体が該組成物で濡れた面 を皮膚粘膜に当てることで既に述べた医療効果もしくは 美容効果が得られる。

【0128】本試験に供した実施例1~249、297 ~327の組成物はすべて移動距離が15cm以内であ り、そのまま皮膚粘膜に塗布して使うことができるもの であった。

試験例36 (皮膚の若返り試験)

33歳の女性の右頬に実施例302の二酸化炭素経皮・ □ 経粘膜吸収用組成物26.2gを1日1回、1回15分 間のパックを毎日、1ヶ月間続けた。試験開始から1ヶ 月目にビデオスコープに20倍の拡大レンズを装着して この女性の両頬の拡大写真を撮影した。対照として、4 歳女児の右頬の写真を同様に撮影した。皮膚科医がこれ らの写真を観察し、33歳女性の右頬の写真は4歳女児 の右頬の写真と非常に近い皮溝パターンを示し、かつ肌 のくすみが取れて若々しい肌であると評価した。一方左 頬の写真は典型的な30代女性のみずみずしさを失った 皮膚パターンを示していると判断し、本発明の二酸化炭 □ 素経皮・経粘膜吸収用組成物に肌の若返り効果があると 評価された。

試験例37(顔の部分痩せ試験)

29歳の女性の右頬に実施例309の二酸化炭素経皮・ 経粘膜吸収用組成物26.2gを1回20分間、毎日塗 布し、これを1ヶ月間続けた。本試験実施前日と終了翌 日の2回正面からこの女性の顔写真を撮り、スキャナー でコンピュータに画像を読み込み、写真の縮尺率、撮影 時の顔の傾きの補正を行ない、顔の横幅の変化を測定し た結果、本発明の二酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物 を塗布した頬が顔の横幅の割合で10.9%減少したこ とが明らかとなった。また本発明の二酸化炭素経皮・経 粘膜吸収用組成物を塗布した頬が美白効果によって白く なったことも確認された。なお、この女性は試験期間中 に体重が1kg増えたと申告したが、該組成物非塗布側 の頬は顔の横幅の割合で15.2%増加していた。

試験例38 (手の美白効果試験)

33歳の女性の右手の甲全体に実施例307の二酸化炭 素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを塗布した。5 分後に該組成物をティッシュペーパーで除去した後、水

ところ、明らかに右手が白く透明な感じの肌になった。 この美白効果は翌朝も持続した。

試験例39 (皮膚潰瘍治療試験)

· 53歳の男性の右下腿外側にできた長径4cm、短径 2. 5 cm、深さ4 mmの皮膚潰瘍に実施例327の二 酸化炭素経皮・経粘膜吸収用組成物10gを塗布したと ころ、翌日には肉芽の形成開始が認められた。同様の治 療を週2回実施し、2週間で肉芽形成が終了し、3週間 で上皮化が完成して皮膚潰瘍は治癒した。

試験例40 (組織中酸素飽和度測定試験)

*発泡1時間後に実施例1に記載の本発明組成物中に右手 人差し指を入れ、5分間浸した後該組成物を完全に拭き 取り、パルスオキシメーターにその人差し指を挿入して 組織中酸素飽和度を測定した。

【0129】なお、実施例1の本発明組成物に代えて炭 酸飲料(商品名コカコーラ、日本コカコーラ社)で同様 の実験を行ったが、組織中酸素飽和度に変化は認められ なかった。

[0130]

* 00 パルスオキシメーターによる組織中酸素飽和度Sp02の変化

31歳男 34歳女 42歳男 57歳男 29歳女 47歳女 43歳男

	UINA	01/2/2	(エルメン)	01/1/1/77		17/4/2/	100,00
試験前	97	96	96	95	97	96	98
実施例1の	99	99	99	99	99	99	99
組成物に人							
差し指挿入							
5分後							

試験例41 (手の甲の美肌・美白試験)

33歳の女性の右手の甲全体に実施例307の二酸化炭 の甲全体に月見草油 0.1g、シコン抽出液 0.1g、 ローズマリー抽出液 0.1g、シソ抽出液 0.1g、ソ ウハクヒ抽出液 0.1g、ニンジン抽出液 0.1gの混 合液を塗布した。5分後に両手の甲を水で塗布物が完全 に取れるまで洗い、タオルで手を拭いて両手を比較した ところ、明らかに右手の甲が白く透明な感じの肌になっ たのに対し、左手の甲はやや肌が滑らかになり、若干の 美白効果が感じられたに過ぎず、肌の透明感が認められ ることはなかった。右手甲の美白効果は翌朝も持続し た。この結果から、本発明の組成物はハーブエキスの塗 🛛 布よりも強い美肌、美白効果を有することが示唆され た。

試験例42 (手の甲の美肌・美白試験)

33歳の女性の右手の甲全体に実施例307の二酸化炭 素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを、左手の甲全 体に実施例326の組成物26.2gを塗布した。5分 後に両手の甲を水で塗布物が完全に取れるまで洗い、タ オルで手を拭いて両手を比較したところ、両手の甲共に

試験前と比較して白く透明な感じになったが、右手の甲 がより白く透明な感じの肌になった。両手甲の美白効果 素経皮・経粘膜吸収用組成物26.2gを塗布し、左手 □□ は翌朝も持続した。この結果及び試験例41の結果とを 考え併せると、本発明の組成物は強い美肌、美白効果を 有するとともに、ハーブエキスの経皮吸収効率を高め、 ハーブエキスとの相乗効果をも有することが示唆され た。

比較例1

水とノニオン系高分子凝集剤であるポリアクリルアミ ド、グリセリン、ビタミンE、二酸化炭素を含むムース 状発泡性組成物(商品名スキンレスゼリー1500・オ カモト、オカモト社)を実施例1~84の〔二酸化炭素 経皮・経粘膜吸収用組成物の評価〕の<気泡の持続性> に準じた試験を行った。ただし、該ムース状発泡組成物 は体積対重量比が非常に小さいため、試験にはその8 g を供した。 <評価基準2>に従った該ムース状発泡組成 物の評価は0であった。またパルスオキシメーターを用 いる組織中酸素飽和度測定試験を試験例40に準じて実 施しようとしたが、発泡1時間後には該ムース状発泡組 成物の泡はほとんど消失し、試験は実施できなかった。

フロントページの続き

F ターム(参考) 4C076 AA06 AA09 AA16 BB31 CC11 CC44 DD26 DD28G DD37 DD38 DD43 DD46 DD67 EE06G EE08G EE09 EE30G EE31G EE32G EE36G EE38G FF63 4C086 AA01 AA02 HA16 MA03 MA05 MA22 MA28 MA63 NA05 ZA01 ZA36 ZA67 ZA89 ZA92 ZA94 ZA96 ZB15